

मोशन है, तो भरोसा है

MOTION
18 YEARS OF LEGACY



NEET 2025
MOCK TEST
PAPERS



Sample Paper - 01

NEET

KOTA

Duration: 3 Hours

Max Marks: 720

IMPORTANT INSTRUCTIONS

1. The test is of **3 hours** duration and the Test Booklet contains **180** multiple-choice questions (four options with a single correct answer) from **Physics (45 Ques.), Chemistry (45 Ques.) and Biology (90 Ques.)**. [All Questions are compulsory]
2. Each question carries **4** marks. For each correct response, the candidate will get **4** marks. For each incorrect response, one mark will be deducted from the total score. **The maximum marks are 720.**
3. Rough work is to be done in the space provided for this purpose in the Test Booklet only.
4. Blank papers, Clipboards, Log tables, Slide Rule, Calculators, Cellular Phones, Pagers and Electronic Gadgets in any form are **not** allowed to be carried inside the examination hall.

GENERAL INSTRUCTION FOR FILLING THE OMR

1. Use **Blue/Black Ball Point Pen only** for marking responses on Answer Sheet (OMR sheet).
2. Indicate the correct answer for each question by filling appropriate bubble in your OMR answer sheet.
3. While filling the bubbles please be careful about Question Number

महत्वपूर्ण निर्देश

1. परीक्षा अवधि **3 घंटा** है एवं परीक्षा पुस्तिका में **भौतिकी, (45 प्रश्न), रसायनशास्त्र (45 प्रश्न) एवं जीव विज्ञान (45 प्रश्न)** विषयों से कुल **180** बहुविकल्पीय प्रश्न हैं (4 विकल्पों में से एक सही उत्तर है)। **[सभी प्रश्न अनिवार्य हैं]**
2. प्रत्येक प्रश्न **4** अंक का है। प्रत्येक सही उत्तर के लिए परीक्षार्थी को **4** अंक दिए जाएंगे। प्रत्येक गलत उत्तर के लिए कुल योग में से **एक अंक** घटाया जाएगा। **अधिकतम अंक 720 हैं।**
3. रफ कार्य इस परीक्षा पुस्तिका में केवल निर्धारित स्थान पर ही करें।
4. खाली पेपर, क्लिप बोर्ड, लॉग टेबल, स्लाइड रूल, कैलकुलेटर, सेल्युलर फोन, पेजर और इलेक्ट्रॉनिक गैजेट्स को किसी भी रूप में परीक्षा हॉल के अंदर ले जाने की अनुमति **नहीं** है।

OMR भरने के लिए सामान्य निर्देश

1. उत्तर पुस्तिका (OMR पुस्तिका) पर निशान लगाने के लिए **केवल नीले/काले बॉल पॉइंट पेन** का प्रयोग करें।
2. उत्तर अपनी OMR उत्तर पुस्तिका में उपयुक्त गोले भरके प्रत्येक प्रश्न के लिए सही उत्तर अंकित करें।
3. उत्तर गोले भरते समय प्रश्न संख्या पर ध्यान दें।

SYLLABUS

Physics

FULL SYLLABUS

Chemistry

FULL SYLLABUS

Biology

FULL SYLLABUS

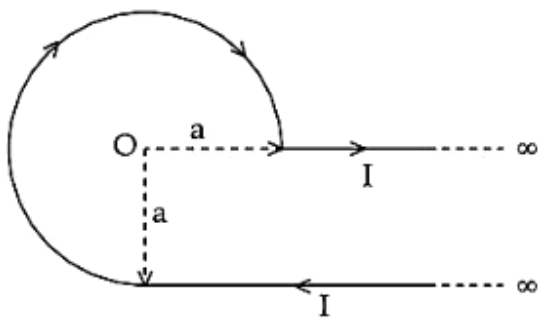
PHYSICS

[PHYSICS]

1. The fundamental frequency of closed organ pipe is equal to the frequency of first overtone of open organ pipe of length 60 cm. The length of closed organ pipe is-

(1) 45 cm
(2) 30 cm
(3) 15 cm
(4) 60 cm

2. An infinite wire has a circular bend of radius a , and carrying a current I as shown in figure. The magnitude of magnetic field at the origin O of the arc is given by :



(1) $\frac{\mu_0 I}{4\pi a} \left[\frac{3\pi}{2} + 1 \right]$
(2) $\frac{\mu_0 I}{4\pi a} \left[\frac{\pi}{2} + 1 \right]$
(3) $\frac{\mu_0 I}{4\pi a} \left[\frac{3}{2}\pi + 2 \right]$
(4) $\frac{\mu_0 I}{2\pi a} \left[\frac{\pi}{2} + 2 \right]$

3. Position (in meters) of an ant moving in Y-Z plane is given by $S = 2t^2\hat{j} + 5\hat{k}$ (where t is in second). The magnitude and direction of velocity of the ant at $t = 1$ s will be :

(1) 9 m/s in z-direction
(2) 16 m/s in y-direction
(3) 4 m/s in x-direction
(4) 4 m/s in y-direction

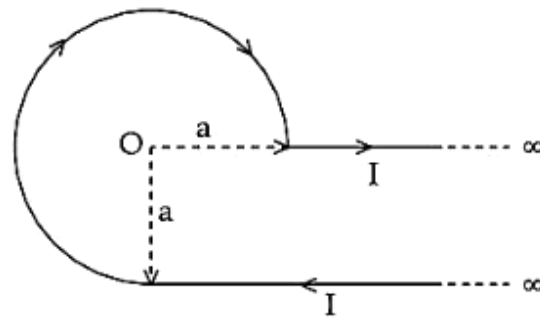
4. A particle of mass m and charge q is placed at rest in the uniform electric field E and then released. The KE attained by the particle after moving a distance y is :

(1) qEy^2
(2) $qE^2 y$
(3) qEy
(4) $q^2 Ey$

1. बंद ऑर्गन पाइप की मौलिक आवृत्ति 60 सेमी लंबाई के खुले ऑर्गन पाइप के प्रथम अधिस्वर की आवृत्ति के बराबर है। बंद ऑर्गन पाइप की लंबाई है।

(1) 45 cm
(2) 30 cm
(3) 15 cm
(4) 60 cm

2. एक अनन्त तार में त्रिज्या a का वृत्तीय मोड़ है, और यह चित्र में दिखाए अनुसार धारा I वहन कर रहा है। चाप के मूल बिंदु O पर चुम्बकीय क्षेत्र का परिमाण निम्न द्वारा दिया गया है:



(1) $\frac{\mu_0 I}{4\pi a} \left[\frac{3\pi}{2} + 1 \right]$
(2) $\frac{\mu_0 I}{4\pi a} \left[\frac{\pi}{2} + 1 \right]$
(3) $\frac{\mu_0 I}{4\pi a} \left[\frac{3}{2}\pi + 2 \right]$
(4) $\frac{\mu_0 I}{2\pi a} \left[\frac{\pi}{2} + 2 \right]$

3. Y-Z तल में गतिमान एक चींटी की स्थिति (मीटर में) $S = 2t^2\hat{j} + 5\hat{k}$ द्वारा दी गई है (जहाँ t सेकंड में है)। $t=1$ सेकंड पर चींटी के वेग का परिमाण और दिशा होगी -

(1) z-दिशा में 9 m/s
(2) y-दिशा में 16 m/s
(3) x-दिशा में 4 m/s
(4) y-दिशा में 4 m/s

4. m द्रव्यमान तथा q आवेश के एक कण को एकसमान वैद्युत क्षेत्र E में विराम में रखा जाता है तथा फिर छोड़ा जाता है। दूरी y से गति करने के बाद इस कण द्वारा प्राप्त गतिज ऊर्जा (KE) होगी:

(1) qEy^2
(2) $qE^2 y$
(3) qEy
(4) $q^2 Ey$

5. For a solid rod, the Young's modulus of elasticity is $3.2 \times 10^{11} \text{ Nm}^{-2}$ and density is $8 \times 10^3 \text{ kgm}^{-3}$. The velocity of longitudinal wave in the rod will be.

(1) $3.65 \times 10^3 \text{ ms}^{-1}$
 (2) $6.32 \times 10^3 \text{ ms}^{-1}$
 (3) $18.96 \times 10^3 \text{ ms}^{-1}$
 (4) $145.75 \times 10^3 \text{ ms}^{-1}$

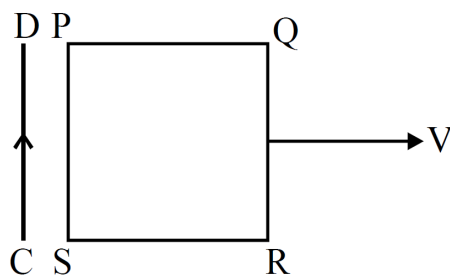
6. The bulk modulus of a spherical object is 'B'. If it is subject to uniform pressure 'p', the fractional decrease in radius is

(1) $\frac{p}{B}$
 (2) $\frac{B}{3p}$
 (3) $\frac{3p}{B}$
 (4) $\frac{p}{3B}$

7. The density of a material in the shape of a cube is determined by measuring three sides of the cube and its mass. If the relative errors in measuring the mass and length are respectively 1.5% and 1%, the maximum error in determining the density is :

(1) 6%
 (2) 2.5%
 (3) 3.5%
 (4) 4.5%

8. A square loop PQRS is carried away from a current carrying long straight conducting wire CD. The direction of induced current in the loop will be-



(1) anticlockwise
 (2) clockwise
 (3) sometimes clockwise some time anti clock wise
 (4) current will not be induced

5. एक ठोस छड़ के लिए, यंग का प्रत्यास्थता मापांक $3.2 \times 10^{11} \text{ Nm}^{-2}$ है और घनत्व $8 \times 10^3 \text{ kgm}^{-3}$ है। छड़ में अनुदैर्घ्य तरंग का वेग होगा-

(1) $3.65 \times 10^3 \text{ ms}^{-1}$
 (2) $6.32 \times 10^3 \text{ ms}^{-1}$
 (3) $18.96 \times 10^3 \text{ ms}^{-1}$
 (4) $145.75 \times 10^3 \text{ ms}^{-1}$

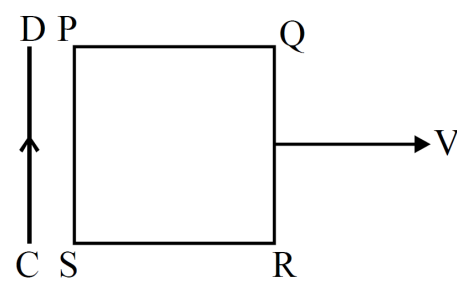
6. किसी गोलीय पिंड का आयतन प्रत्यास्थता गुणांक 'B' है। इस पर एकसमान दाब 'p' लगाया जाता है, तो इसकी त्रिज्या में भिन्नात्मक कमी होगी

(1) $\frac{p}{B}$
 (2) $\frac{B}{3p}$
 (3) $\frac{3p}{B}$
 (4) $\frac{p}{3B}$

7. घन की आकृति वाले किसी पदार्थ का घनत्व, उसकी तीन भुजाओं एवं द्रव्यमान को माप कर निकाला जाता है। यदि द्रव्यमान एवं लम्बाई को मापने में आपेक्षिक त्रुटियाँ क्रमशः 1.5% तथा 1% हो तो घनत्व को मापने में अधिकतम त्रुटि होगी :

(1) 6%
 (2) 2.5%
 (3) 3.5%
 (4) 4.5%

8. एक वर्गाकार लूप PQRS को धारावाही लम्बे सीधे चालक तार CD से दूर ले जाया जाता है। लूप में प्रेरित धारा की दिशा होगी-

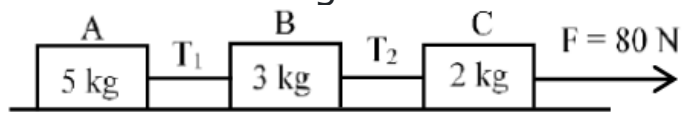


(1) वामावर्ती
 (2) दक्षिणावर्ती
 (3) कभी वामावर्ती कभी दक्षिणावर्ती
 (4) प्रेरित धारा उत्पन्न ही नहीं होगी

- 9.** If the radius of curvature of the path of two particles of same mass are in the ratio 3: 4, then in order to have constant centripetal force, their velocities will be in the ratio of:
- (1) $1 : \sqrt{3}$
 - (2) $\sqrt{3} : 1$
 - (3) $\sqrt{3} : 2$
 - (4) $2 : \sqrt{3}$
- 10.** A point charge is placed in electric field of electric dipole. Electric force on point charge is F . If distance between dipole and point charge is doubled, then find new electric force on point charge?
- (1) $F/8$
 - (2) $F/2$
 - (3) $F/4$
 - (4) $F/16$
- 11.** Two spherical bodies P (radius 9 cm) and Q (radius 27 cm) are at temperature T_P and T_Q respectively. If the maximum intensities in the emission spectra of P and Q are , respectively, at 300 nm and 900 nm, what is the ratio of the rate of energy radiated by P to that by Q ?
- (1) 6
 - (2) 7
 - (3) 8
 - (4) 9
- 12.** A barometer is constructed using a liquid (density = 760 kg/m^3). What would be the height of the liquid column, when a mercury barometer reads 76 cm? (Density of mercury = 13600 kg/m^3)
- (1) 1.36 m
 - (2) 13.6 m
 - (3) 136 m
 - (4) 0.76 m
- 13.** The percentage error in quantities P, Q, R and S are 0.5%, 1%, 3% and 1.5% respectively in the measurement of a physical quantity $A = \frac{P^3 Q^2}{\sqrt{RS}}$. The maximum percentage error in the value of A will be
- (1) 8.5%
 - (2) 6.0%
 - (3) 7.5%
 - (4) 6.5%

- 9.** यदि समान द्रव्यमान के दो कणों के पथों की वक्रता त्रिज्याओं का अनुपात 3:4 हो तब नियत अभिकेन्द्रीय बल के लिए उनके वेगों का अनुपात होगा -
- (1) $1 : \sqrt{3}$
 - (2) $\sqrt{3} : 1$
 - (3) $\sqrt{3} : 2$
 - (4) $2 : \sqrt{3}$
- 10.** एक बिन्दु आवेश को विद्युत द्विध्रुव के विद्युत क्षेत्र में रखा गया है। बिन्दु आवेश पर विद्युत बल F है। यदि द्विध्रुव और बिन्दु आवेश के बीच की दूरी दोगुनी कर दी जाए, तो बिन्दु आवेश पर नया विद्युत बल ज्ञात कीजिए।
- (1) $F/8$
 - (2) $F/2$
 - (3) $F/4$
 - (4) $F/16$
- 11.** दो गोलाकार पिंड P (त्रिज्या 9 सेमी) और Q (त्रिज्या 27 सेमी) क्रमशः T_P और T_Q तापमान पर हैं। यदि P और Q के उत्सर्जन स्पेक्ट्रा में अधिकतम तीव्रता क्रमशः 300 nm और 900 nm पर है तो P द्वारा उत्सर्जित ऊर्जा की दर से Q द्वारा उत्सर्जित ऊर्जा की दर का अनुपात क्या है?
- (1) 6
 - (2) 7
 - (3) 8
 - (4) 9
- 12.** एक बैरोमीटर का निर्माण एक तरल पदार्थ (घनत्व = 760 kg/m^3) का उपयोग करके किया जाता है। जब पारा बैरोमीटर 76 cm पढ़ता है, तो तरल स्तंभ की ऊंचाई क्या होगी? (पारे का घनत्व = 13600 kg/m^3)
- (1) 1.36 m
 - (2) 13.6 m
 - (3) 136 m
 - (4) 0.76 m
- 13.** एक भौतिक राशि $A = \frac{P^3 Q^2}{\sqrt{RS}}$ के मापन में राशियों P, Q, R और S में प्रतिशत त्रुटि क्रमशः 0.5%, 1%, 3% और 1.5% है। A के मान में अधिकतम प्रतिशत त्रुटि होगी
- (1) 8.5%
 - (2) 6.0%
 - (3) 7.5%
 - (4) 6.5%

- 14.** Three blocks A, B and C are pulled on a horizontal smooth surface by a force of 80 N as shown in figure



The tensions T_1 and T_2 in the string are respectively :

- 15.** An alternating current is given by $I = I_A \sin \omega t + I_B \cos \omega t$. The r.m.s. current will be

- (1) $\frac{\sqrt{I_A^2 + I_B^2}}{2}$
- (2) $\frac{|I_A + I_B|}{\sqrt{2}}$
- (3) $\sqrt{I_A^2 + I_B^2}$
- (4) $\sqrt{\frac{I_A^2 + I_B^2}{2}}$

- 16.** The gravitational force inside a hollow spherical shell is:

- (1) Maximum at the center
- (2) Zero everywhere inside
- (3) Increases towards the surface
- (4) Decreases towards the center

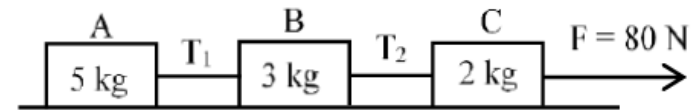
- 17.** 30 g ice at 0°C is mixed with 2 g steam at 100°C . The final temperature of the mixture is

- (1) 0°C
- (2) 100°C
- (3) 50°C
- (4) 65°C

- 18.** A body of mass 2 kg collides with a wall with speed 100 m/s and rebounds with same speed. If the time of contact was 1/50 second, the force exerted on the wall is

- (1) 8 N
- (2) 2×10^4 N
- (3) 4 N
- (4) 10^4 N

- 14.** प्रदर्शित चित्र के अनुसार, तीन गुटके A, B तथा C को 80N के एक बल द्वारा एक चिकने क्षैतिज तल पर खींचा जाता है।



डोरियों में तनाव क्रमशः T_1 तथा T_2 हैं

- (1) 40 N, 64 N
- (2) 60 N, 80 N
- (3) 88 N, 96 N
- (4) 80 N, 100 N

- 15.** प्रत्यावर्ती धारा $I = I_A \sin \omega t + I_B \cos \omega t$ द्वारा दी गई है। वर्ग माध्य मूल धारा होगी

- (1) $\frac{\sqrt{I_A^2 + I_B^2}}{2}$
- (2) $\frac{|I_A + I_B|}{\sqrt{2}}$
- (3) $\sqrt{I_A^2 + I_B^2}$
- (4) $\sqrt{\frac{I_A^2 + I_B^2}{2}}$

- 16.** एक खोखले गोलाकार कोश के अंदर गुरुत्वाकर्षण बल है:

- (1) केंद्र पर अधिकतम
- (2) अंदर सर्वत्र शून्य
- (3) सतह की ओर बढ़ता है
- (4) केंद्र की ओर घटता है

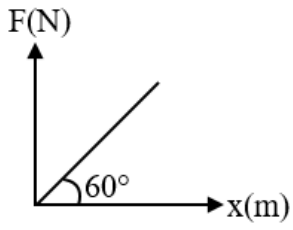
- 17.** 0°C पर 30 g बर्फ को 100°C पर 2 g भाप में मिलाया जाता है। मिश्रण का अंतिम तापमान है

- (1) 0°C
- (2) 100°C
- (3) 50°C
- (4) 65°C

- 18.** 2 किलोग्राम द्रव्यमान की एक वस्तु 100 m/s की चाल से दीवार से टकराती है और समान चाल से वापस लौटती है। यदि संपर्क समय 1/50 सेकंड था, तो दीवार पर आरोपित बल है

- (1) 8 N
- (2) 2×10^4 N
- (3) 4 N
- (4) 10^4 N

- 19.** A graph between the restoring force (F) of a wire and the extension (x) produced in it, is shown in the figure. Then $\frac{YA}{L}$ (in SI unit) is



- (1) $\sqrt{3}$
 (2) $\frac{1}{\sqrt{3}}$
 (3) 3
 (4) $\frac{1}{3}$
- 20.** The electric and the magnetic field, associated with an E.M. wave, propagating along the $+Z$ -axis, can be represented by

- (1) $\left[\vec{E} = E_0 \hat{j}, \vec{B} = B_0 \hat{k} \right]$
 (2) $\left[\vec{E} = E_0 \hat{i}, \vec{B} = B_0 \hat{j} \right]$
 (3) $\left[\vec{E} = E_0 \hat{k}, \vec{B} = B_0 \hat{i} \right]$
 (4) $\left[\vec{E} = E_0 \hat{j}, \vec{B} = B_0 \hat{i} \right]$

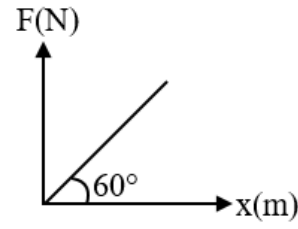
- 21.** A heavy box of mass 50 kg is moving on a horizontal surface. If co-efficient of kinetic friction between the box and horizontal surface is 0.3 then force of kinetic friction is :

- (1) 1.47 N
 (2) 14.7 N
 (3) 1470 N
 (4) 147 N

- 22.** The decrease in the value of acceleration due to gravity on going to a height $\frac{R}{2}$ above the earth's surface will be - (g is acceleration due to gravity on earth's surface)

- (1) $\frac{g}{2}$
 (2) $\frac{5g}{9}$
 (3) $\frac{4g}{9}$
 (4) $\frac{g}{3}$

- 19.** किसी तार के प्रत्यानयन बल (F) तथा इसमें विकसित प्रसार (x) के मध्य ग्राफ चित्र में दर्शाया गया है तो $\frac{YA}{L}$ (SI इकाई में) होगा



- (1) $\sqrt{3}$
 (2) $\frac{1}{\sqrt{3}}$
 (3) 3
 (4) $\frac{1}{3}$
- 20.** $+Z$ अक्ष के अनुदिश प्रसारित होने वाली वैद्युत चुम्बकीय तरंग से जुड़े विद्युत और चुम्बकीय क्षेत्र को निम्न द्वारा दर्शाया जा सकता है

- (1) $\left[\vec{E} = E_0 \hat{j}, \vec{B} = B_0 \hat{k} \right]$
 (2) $\left[\vec{E} = E_0 \hat{i}, \vec{B} = B_0 \hat{j} \right]$
 (3) $\left[\vec{E} = E_0 \hat{k}, \vec{B} = B_0 \hat{i} \right]$
 (4) $\left[\vec{E} = E_0 \hat{j}, \vec{B} = B_0 \hat{i} \right]$

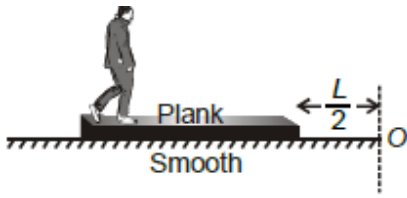
- 21.** 50 किग्रा का एक भारी बॉक्स एक क्षैतिज तल पर गति कर रहा है। यदि बॉक्स तथा क्षैतिज तल के मध्य गतिक घर्षण गुणांक 0.3 है। गतिक घर्षण बल है।

- (1) 1.47 N
 (2) 14.7 N
 (3) 1470 N
 (4) 147 N

- 22.** पृथ्वी की सतह से $\frac{R}{2}$ ऊँचाई पर जाने पर गुरुत्वीय त्वरण के मान में कमी होगी - (g पृथ्वी की सतह पर गुरुत्वीय त्वरण है)

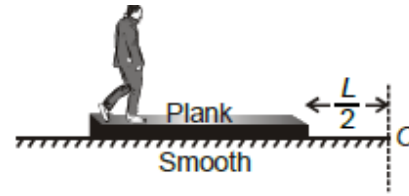
- (1) $\frac{g}{2}$
 (2) $\frac{5g}{9}$
 (3) $\frac{4g}{9}$
 (4) $\frac{g}{3}$

- 23.** A man of mass M walks on a plank of mass $2M$ and length L . Horizontal surface is smooth. When the man reaches the other end of the plank, he is at a distance from O equal to



- (1) $\frac{L}{2}$
 (2) $\frac{3L}{4}$
 (3) $\frac{5L}{6}$
 (4) $\frac{4L}{5}$
- 24.** The threshold wavelength of lithium is 8000\AA . When light of wavelength 9000\AA is made incident on it, then the photoelectrons -
- (1) Will not be emitted
 (2) Will be emitted
 (3) Will sometimes be emitted and sometimes not
 (4) Nothing can be said
- 25.** The range of the projectile projected at an angle of 15° with horizontal is 50 m . If the projectile is projected with same velocity at an angle of 45° with horizontal, then its range will be
- (1) $100\sqrt{2}\text{m}$
 (2) 50 m
 (3) 100 m
 (4) $50\sqrt{2}\text{m}$
- 26.** Two metal wires of identical dimensions are connected in series. If σ_1 and σ_2 are the conductivities of the metal wires respectively, the effective conductivity of the combination is :
- (1) $\frac{2\sigma_1\sigma_2}{\sigma_1+\sigma_2}$
 (2) $\frac{\sigma_1+\sigma_2}{2\sigma_1\sigma_2}$
 (3) $\frac{\sigma_1+\sigma_2}{\sigma_1\sigma_2}$
 (4) $\frac{\sigma_1\sigma_2}{\sigma_1+\sigma_2}$

- 23.** द्रव्यमान M का एक आदमी द्रव्यमान $2M$ और लंबाई L के एक तख्ते पर चलता है। क्षैतिज सतह चिकनी है। जब आदमी तख्ते के दूसरे छोर पर पहुँचता है, तो वह O से निम्न में से किस दूरी पर होता है

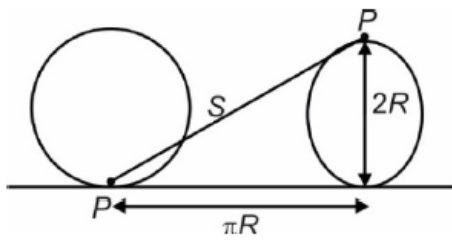


- (1) $\frac{L}{2}$
 (2) $\frac{3L}{4}$
 (3) $\frac{5L}{6}$
 (4) $\frac{4L}{5}$
- 24.** लिथियम की देहली तरंगदैर्घ्य 8000\AA है। जब 9000\AA तरंगदैर्घ्य का प्रकाश इस पर आपतित होता है, तो फोटोइलेक्ट्रॉन-
- (1) उत्सर्जित नहीं होंगे
 (2) उत्सर्जित होंगे
 (3) कभी उत्सर्जित होंगे कभी नहीं
 (4) कुछ नहीं कहा जा सकता
- 25.** क्षैतिज से 15° के कोण पर प्रक्षेपित किए गए प्रक्षेप्य की परास 50 m है। यदि समान प्रक्षेप्य को समान वेग से क्षैतिज से 45° के कोण पर प्रक्षेपित किया जाता है, तो इसकी परास होगी:
- (1) $100\sqrt{2}\text{m}$
 (2) 50 m
 (3) 100 m
 (4) $50\sqrt{2}\text{m}$
- 26.** सर्वसम विमाओं (माप) के धातु के दो तार श्रेणी क्रम में जुड़े हैं। यदि इन तारों की चालकता क्रमशः σ_1 तथा σ_2 है तो, इनके इस संयोजन की प्रभावी चालकता होगी:
- (1) $\frac{2\sigma_1\sigma_2}{\sigma_1+\sigma_2}$
 (2) $\frac{\sigma_1+\sigma_2}{2\sigma_1\sigma_2}$
 (3) $\frac{\sigma_1+\sigma_2}{\sigma_1\sigma_2}$
 (4) $\frac{\sigma_1\sigma_2}{\sigma_1+\sigma_2}$

27. A disc is placed on a surface of pond which has refractive index $\frac{5}{3}$. A source of light is placed 4 m below the surface of liquid. The minimum radius of disc will be so light is not coming out

- (1) ∞
- (2) 3m
- (3) 6m
- (4) 4m

28. Given that P is a point on a wheel rolling without sliding on a horizontal ground. The radius of the wheel is R. Initially if the point P is in contact with the ground the wheel rolls through half the revolution. What is the displacement of the point P?

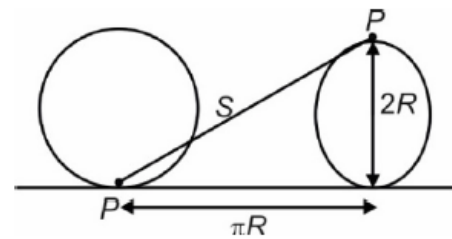


- (1) $R\sqrt{\pi^2 + 1}$
- (2) $R\sqrt{\pi^2 + 4}$
- (3) πR
- (4) $2\pi R$

27. एक चकती को तालाब की सतह पर रखा गया है जिसका अपवर्तनांक $\frac{5}{3}$ है। एक प्रकाश स्रोत को तरल की सतह से 4 मीटर नीचे रखा गया है। चकती की न्यूनतम त्रिज्या कितनी होगी ताकि प्रकाश बाहर नहीं आये -

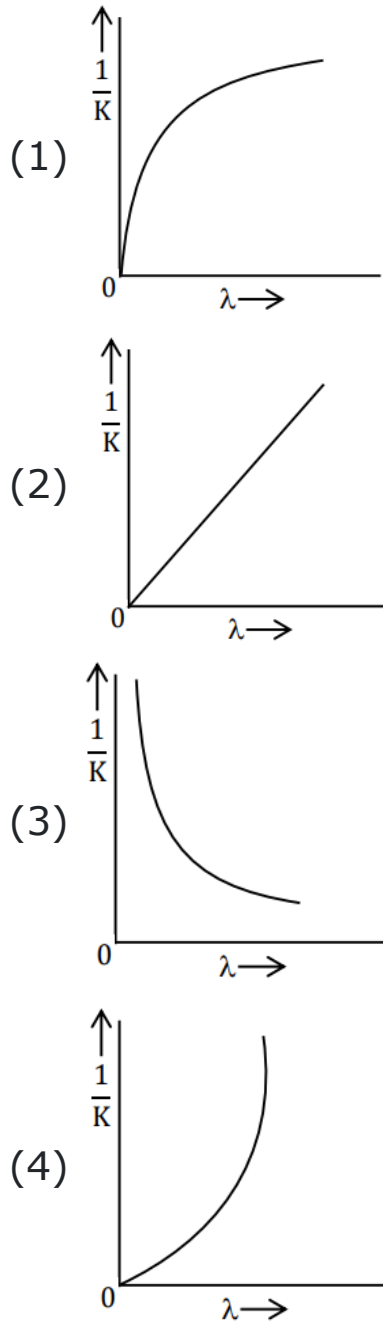
- (1) ∞
- (2) 3m
- (3) 6m
- (4) 4m

28. दिया गया है कि P एक पहिये पर एक बिंदु है जो बिना फिसले क्षैतिज धरातल पर लुढ़क रहा है। पहिये की त्रिज्या R है। प्रारम्भ में यदि बिन्दु P धरातल के साथ सम्पर्क में है। पहिया आधा घूमता है। तो बिन्दु P का विस्थापन क्या होगा ?

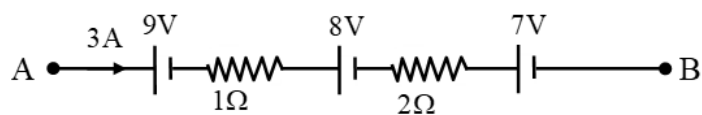


- (1) $R\sqrt{\pi^2 + 1}$
- (2) $R\sqrt{\pi^2 + 4}$
- (3) πR
- (4) $2\pi R$

29. If λ and K are de Broglie wavelength and kinetic energy, respectively, of a particle with constant mass. The correct graphical representation for the particle will be



30. Find the potential difference between the points A and B.

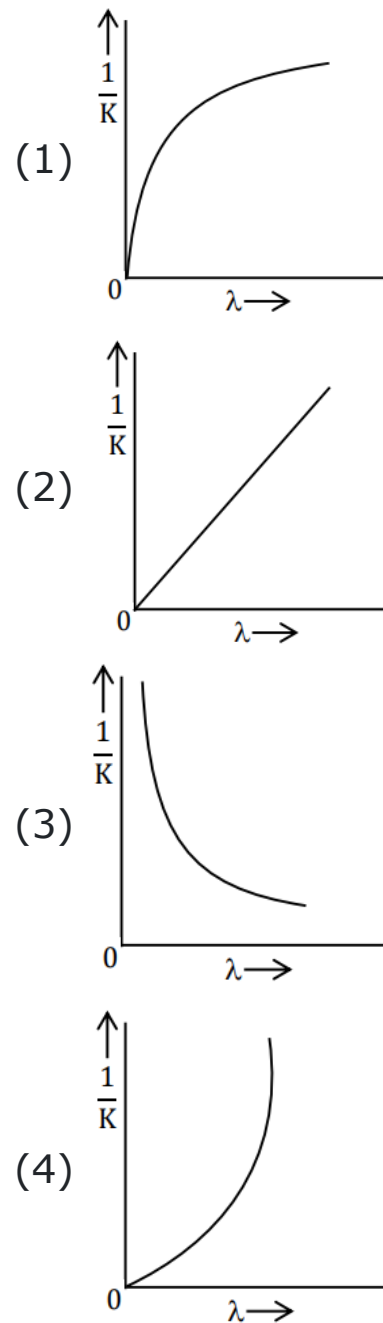


- (1) 32 V
(2) 33 V
(3) 30 V
(4) 35 V

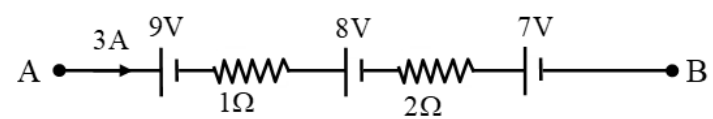
31. An unpolarised light beam of intensity $2I_0$ is passed through a polaroid P and then through another polaroid Q which is oriented in such a way that its passing axis makes an angle of 30° relative to that of P. The intensity of the emergent light is

- (1) $\frac{I_0}{4}$
(2) $\frac{I_0}{2}$
(3) $\frac{3I_0}{4}$
(4) $\frac{3I_0}{2}$

29. यदि λ और K स्थिर द्रव्यमान वाले कण के क्रमशः डी ब्रोग्ली तरंगदैर्घ्य और गतिज ऊर्जा हैं। कण के लिए सही आरेखीय निरूपण होगा



30. बिन्दु A और B के बीच विभवान्तर ज्ञात कीजिए।



- (1) 32 V
(2) 33 V
(3) 30 V
(4) 35 V

31. एक $2I_0$ तीव्रता का अध्रुवित प्रकाश किरण पुंज एक पोलैरोइड P से गुजरता है फिर दूसरे पोलैरोइड Q से गुजरता है, जो कि कुछ इस तरह व्यवस्थित है कि Q का पारित अक्ष, P के पारित अक्ष से 30° का कोण बना रहा है। निर्गत प्रकाश की तीव्रता है:

- (1) $\frac{I_0}{4}$
(2) $\frac{I_0}{2}$
(3) $\frac{3I_0}{4}$
(4) $\frac{3I_0}{2}$

32. A particle, situated in an object, moves with angular acceleration of 6 rad/sec^2 and with $2\sqrt{2} \text{ rad/sec}$ angular velocity. If the radius of the circular path is 1m , its total acceleration in m/sec^2 will be -

- (1) 1
- (2) 100
- (3) 10
- (4) $\sqrt{10}$

33. The binding energies per nucleon for deuteron (${}_1\text{H}^2$) and helium (${}_2\text{He}^4$) are 1.1 MeV and 7.0 MeV respectively. The energy released when two deuteron fuse to form a helium nucleus (${}_2\text{He}^4$) is -----.

- (1) 17.8 MeV
- (2) 27 MeV
- (3) 15.12 MeV
- (4) 23.6 MeV

34. Two heaters A and B have power rating of 6 kW and 2 kW , respectively. Those two are first connected in series and then in parallel to a fixed source. The ratio of power output of these two cases is

- (1) $\frac{7}{16}$
- (2) $\frac{3}{16}$
- (3) $\frac{5}{16}$
- (4) $\frac{5}{18}$

35. An effective power of a combination of 5 identical convex lenses which are kept in contact along the principal axis is 25D . Focal length of each of the convex lens is -

- (1) 20 cm
- (2) 50 cm
- (3) 25 cm
- (4) 500 cm

32. एक कण एक वस्तु में स्थित है तथा 6 रेडियन/से^2 कोणीय त्वरण तथा $2\sqrt{2} \text{ रेडियन/से}$ के कोणीय वेग से गति कर रहा है। यदि वृत्ताकार पथ की त्रिज्या 1 मीटर है तो इसका कुल त्वरण मी/से^2 में होगा -

- (1) 1
- (2) 100
- (3) 10
- (4) $\sqrt{10}$

33. ड्यूट्रोन (${}_1\text{H}^2$) व हीलियम (${}_2\text{He}^4$) के लिए प्रति न्यूक्लियोन बंधन ऊर्जा क्रमशः 1.1 MeV व 7.0 MeV है। दो ड्यूट्रोन के संलयित होकर एक हीलियम नाभिक (${}_2\text{He}^4$) बनने पर निकलने वाली ऊर्जा कितनी होगी।

- (1) 17.8 MeV
- (2) 27 MeV
- (3) 15.12 MeV
- (4) 23.6 MeV

34. दो हीटर A और B की शक्ति रेटिंग क्रमशः 6 kW और 2 kW है। उन दोनों को पहले श्रेणी में और फिर एक निश्चित स्रोत से समानांतर में जोड़ा जाता है। इन दोनों स्थितियों में बिजली उत्पादन का अनुपात है

- (1) $\frac{7}{16}$
- (2) $\frac{3}{16}$
- (3) $\frac{5}{16}$
- (4) $\frac{5}{18}$

35. मुख्य अक्ष के अनुदिश रखे 5 एकसमान उत्तल लेंसों के संयोजन की प्रभावी क्षमता 25 D है। प्रत्येक उत्तल लेंस की फोकस दूरी है:

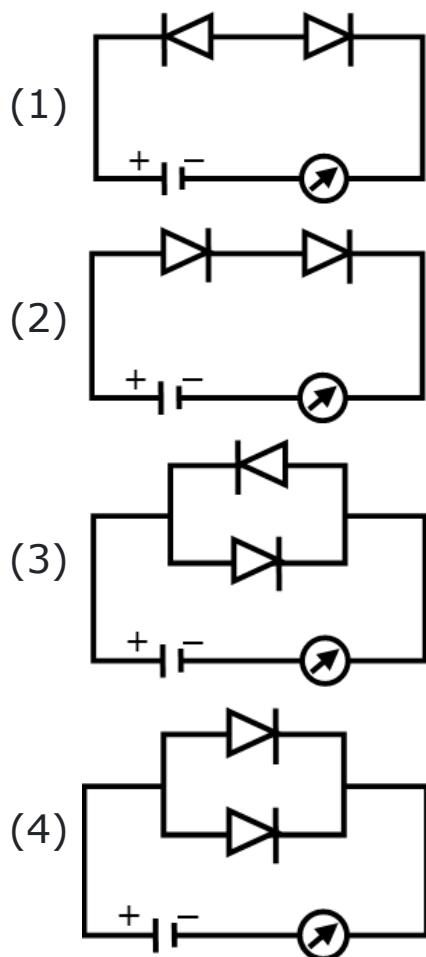
- (1) 20 cm
- (2) 50 cm
- (3) 25 cm
- (4) 500 cm

36. Assertion : The bob of a simple pendulum is a ball full of water. If a fine hole is made at the bottom of the ball, then the time period will no more remain constant.

Reason : The time period of simple pendulum does not depend upon mass.

- (1) Both (Assertion) and (Reason) are correct and (Reason) is not the correct explanation of (Assertion).
 (2) (Assertion) is correct but (Reason) is not correct.
 (3) (Assertion) is not correct but (Reason) is correct.
 (4) Both (Assertion) and (Reason) are correct and (Reason) is the correct explanation of (Assertion).

37. Which circuit will not show current in ammeter?



38. If an astronomical telescope has objective and eye-pieces of focal lengths 200 cm and 4 cm respectively, then the magnifying power of the telescope for the normal vision is -

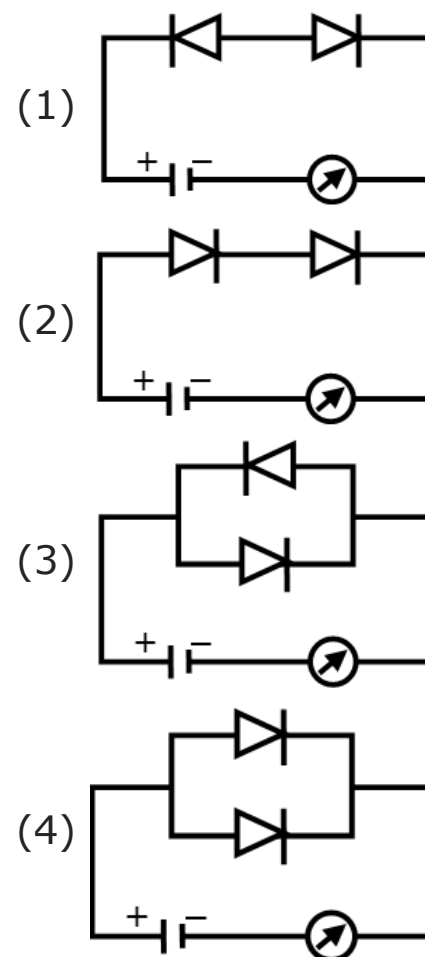
- (1) 42
 (2) 50
 (3) 58
 (4) 204

36. कथन : किसी सरल लोलक का गोलक जल से पूरित एक गेंद है। यदि गेंद के पैदे पर एक महीन छिद्र कर दिया जाए तो आवर्तकाल अधिक समय तक नियत नहीं रहेगा।

कारण : सरल लोलक का आवर्तकाल द्रव्यमान पर निर्भर नहीं करता है।

- (1) कथन तथा कारण दोनों सही है तथा कारण, कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं है।
 (2) कथन सही है परन्तु कारण सही नहीं है।
 (3) कथन सही नहीं है परन्तु कारण सही है।
 (4) कथन तथा कारण दोनों सही है तथा कारण, कथन का सही स्पष्टीकरण है।

37. कौन सा परिपथ अमीटर में धारा नहीं दिखाएगा?



38. यदि किसी खगोलीय दूरदर्शी के अभिदृश्यक और नेत्रिका की फोकस दूरी क्रमशः 200 सेमी और 4 सेमी है, तो सामान्य दृष्टि के लिए दूरदर्शी की आवर्धन क्षमता है -

- (1) 42
 (2) 50
 (3) 58
 (4) 204

39. A body of mass m attached to a spring which is oscillating with time period 4 seconds. If the mass of the body is increased by 4 kg, its time period increases by 2 sec. Determine value of initial mass m .

- (1) 0.32 kg
- (2) 32 kg
- (3) 320 kg
- (4) 3.2 kg

40. A capacitor is charged by using a battery which is then disconnected. A dielectric slab is then placed between the plates, which results in :-

- (1) reduction of charge on the plates and increase of potential across the plates
- (2) increase in the potential difference across the plates, reduction in stored energy, but no change in the charge on the plates
- (3) decrease in the potential difference across the plates, reduction in stored energy, but no change in the charge on the plates
- (4) none of the above

41. The width of one of the two slits in a Young's double slit experiment is 4 times that of the other slit. The ratio of the maximum of the minimum intensity in the interference pattern is -

- (1) 1 : 1
- (2) 16 : 1
- (3) 9 : 1
- (4) 4 : 1

42. A string of length ℓ is fixed at both ends. It is vibrating in its third overtone. Maximum amplitude of the particle on the string is 'a'. The amplitude of the particle at a distance $\frac{\ell}{6}$ from one end is :

- (1) a
- (2) 0
- (3) $\frac{\sqrt{3}a}{2}$
- (4) $\frac{a}{2}$

39. द्रव्यमान m का एक पिंड एक स्प्रिंग से जुड़ा हुआ है जो 4 सेकंड के आवर्तकाल के साथ दोलन कर रहा है। यदि पिंड का द्रव्यमान 4 kg बढ़ा दिया जाए, तो इसकी आवर्तकाल 2 सेकंड बढ़ जाता है। प्रारंभिक द्रव्यमान m का मान निर्धारित करें

- (1) 0.32 kg
- (2) 32 kg
- (3) 320 kg
- (4) 3.2 kg

40. एक संधारित्र को बैटरी से आवेशित करके फिर बैटरी को हटा देते हैं। एक परावैद्युत पटिका को प्लेटों के मध्य रखने पर:-

- (1) प्लेटों पर आवेश घटता है तथा प्लेटों पर विभव बढ़ता है।
- (2) प्लेटों के मध्य विभवान्तर बढ़ता है, संचित ऊर्जा घटती है ,लेकिन प्लेटों पर आवेश अपरिवर्तित रहता है।
- (3) प्लेटों के मध्य विभवान्तर घटता है संचित ऊर्जा घटती है लेकिन प्लेटों पर आवेश अपरिवर्तित रहता है
- (4) उपरोक्त में से कोई नहीं

41. यंग के द्वि-झिरी प्रयोग में दो झिरी में से एक की चौड़ाई दूसरी झिरी की चौड़ाई से 4 गुना है। व्यतिकरण पैटर्न में अधिकतम और न्यूनतम तीव्रता का अनुपात है -

- (1) 1 : 1
- (2) 16 : 1
- (3) 9 : 1
- (4) 4 : 1

42. ℓ लम्बाई की एक डोरी दोनों सिरों पर जड़ित है। यह इसके तीसरे अधिस्वर पर कम्पन्न करती है। डोरी पर कण का अधिकतम आयाम 'a' है। एक छोर से $\frac{\ell}{6}$ दूरी पर कण का आयाम है :

- (1) a
- (2) 0
- (3) $\frac{\sqrt{3}a}{2}$
- (4) $\frac{a}{2}$

- 43.** A piece of semiconductor is connected in series in an electric circuit. On increasing the temperature, the current in the circuit will
- (1) decrease
 - (2) remain unchanged
 - (3) increase
 - (4) stop flowing

44. Match the following:

(P)	Isothermal process	(i)	$\Delta Q = 0$
(Q)	Isobaric process	(ii)	$\Delta V = 0$
(R)	Isochoric process	(iii)	$\Delta P = 0$
(S)	Adiabatic process	(iv)	$\Delta T = 0$

- (1) P-(iv), Q-(iii), R-(ii), S-(i)
 - (2) P-(iii), Q-(ii), R-(i), S-(iv)
 - (3) P-(i), Q-(ii), R-(iii), S-(iv)
 - (4) P-(iv), Q-(ii), R-(iii), S-(i)
- 45.** A particle moves with a velocity $(5\hat{i} - 3\hat{j} + 6\hat{k})\text{ms}^{-1}$ horizontally under the action of constant force $(10\hat{i} + 10\hat{j} + 20\hat{k})\text{N}$. The instantaneous power supplied to the particle is:
- (1) 100 W
 - (2) 140 W
 - (3) 200 W
 - (4) Zero

- 43.** अर्धचालक का एक टुकड़ा विद्युत परिपथ में श्रेणीक्रम में जुड़ा हुआ है। तापमान बढ़ने पर परिपथ में धारा
- (1) घटेगी
 - (2) अपरिवर्तित रहेगी
 - (3) बढ़ेगी
 - (4) का प्रवाह बंद हो जायगा

44. निम्नलिखित को मिलाईये:

(P)	समतापीय प्रक्रम	(i)	$\Delta Q = 0$
(Q)	समदाबीय प्रक्रम	(ii)	$\Delta V = 0$
(R)	समआयतनिक प्रक्रम	(iii)	$\Delta P = 0$
(S)	रूद्धोष्म प्रक्रम	(iv)	$\Delta T = 0$

- (1) P-(iv), Q-(iii), R-(ii), S-(i)
 - (2) P-(iii), Q-(ii), R-(i), S-(iv)
 - (3) P-(i), Q-(ii), R-(iii), S-(iv)
 - (4) P-(iv), Q-(ii), R-(iii), S-(i)
- 45.** एक कण स्थिर बल $(10\hat{i} + 10\hat{j} + 20\hat{k})\text{N}$ की क्रिया के अधीन क्षैतिज रूप से $(5\hat{i} - 3\hat{j} + 6\hat{k})\text{ms}^{-1}$ वेग से गति करता है। कण को आपूर्ति की गई तात्कालिक शक्ति है
- (1) 100 W
 - (2) 140 W
 - (3) 200 W
 - (4) शून्य

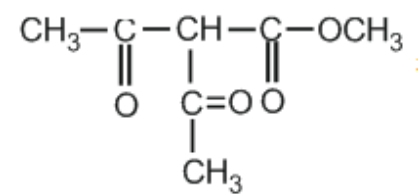
CHEMISTRY

[CHEMISTRY]

46. 1.0 g of H_2 has same number of molecules as in :

- (1) 14 g of N_2
- (2) 18 g of H_2O
- (3) 16 g of CO
- (4) 28 g of N_2

47. I.U.P.A.C. name of :



- (1) Methyl-2,2 acetyl ethanoate
- (2) 2, 2 acetyl-1-methoxy ethanone
- (3) Methyl-2-acetyl-3-oxobutanoate
- (4) None

48. Standard entropies of X_2, Y_2 and XY_3 are 60, 40 and $50 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$ respectively. For the reaction $\frac{1}{2}X_2 + \frac{3}{2}Y_2 \rightleftharpoons XY_3$; $\Delta H = -30 \text{ KJ}$ to be at equilibrium, the temperature should be :

- (1) 750 K
- (2) 1000 K
- (3) 1250 K
- (4) 500 K

49. The experimental molecular weight of an electrolyte will always be less than its calculated value because the value of vant Hoff factor, 'i' is :

- (1) Less than 1
- (2) Greater than 1
- (3) One
- (4) Zero

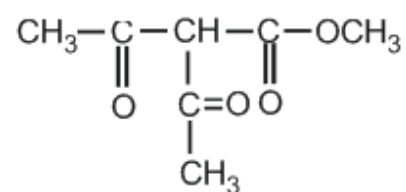
50. In which of the following compounds manganese shows maximum radius:-

- (1) MnO_2
- (2) $KMnO_4$
- (3) MnO
- (4) $K_3[Mn(CN)_6]$

46. H_2 के 1.0 g में अणुओं की निम्नलिखित में से किसके समान संख्या होती है

- (1) 14 g, N_2
- (2) 18 g, H_2O
- (3) 16 g, CO
- (4) 28 g, N_2

47.



का IUPAC नाम है -

- (1) मेथिल-2, 2-ऐसिटिल ऐथेनोएट
- (2) 2, 2-ऐसिटिल-1-मेथोक्सी ऐथेनॉन
- (3) मेथिल-2-ऐसिटिल-3-ओक्सोब्यूटेनोएट
- (4) कोई नहीं

48. X_2, Y_2 तथा XY_3 की मानक एन्ट्रॉपीयां क्रमशः 60, 40 तथा $50 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$ है अभिक्रिया $\frac{1}{2}X_2 + \frac{3}{2}Y_2 \rightleftharpoons XY_3$; के लिये साम्य पर $\Delta H = -30 \text{ KJ}$ हो तो तापमान होना चाहिये

- (1) 750 K
- (2) 1000 K
- (3) 1250 K
- (4) 500 K

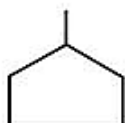
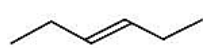
49. एक विद्युत अपघट्य का प्रायोगिक अणुभार इसके आकलित मान से हमेशा कम होगा क्योंकि वान्टहॉफ कारक 'i' का मान है



- (1) 1 से कम
- (2) 1 से अधिक
- (3) एक
- (4) शून्य

50. निम्न में से कौनसे यौगिक में मैग्नीज अधिकतम त्रिज्या दर्शाता है

- (1) MnO_2
- (2) $KMnO_4$
- (3) MnO
- (4) $K_3[Mn(CN)_6]$

51. Given below are two statements :

Statement (I) :  and  are isomeric compounds.

Statement (II) :   are functional group isomers.

In the light of the above statements, choose the correct answer from the options given below :

- (1) Both Statement I and Statement II are true
- (2) Statement I is true but Statement II is false
- (3) Statement I is false but Statement II is true
- (4) Both Statement I and Statement II are false

52. Elevation of boiling point of 1 molar aqueous glucose solution (density = 1.2 g/ml) is

- (1) K_b
- (2) $1.20 K_b$
- (3) $1.02 K_b$
- (4) $0.98 K_b$

53. The quantum numbers of four electrons are given below:

- (I) $n = 4; \ell = 2, m_1 = -2; s = -\frac{1}{2}$
- (II) $n = 3; \ell = 2, m_1 = 1; s = +\frac{1}{2}$
- (III) $n = 4; \ell = 1, m_1 = 0; s = +\frac{1}{2}$
- (IV) $n = 3; \ell = 1, m_1 = -1; s = +\frac{1}{2}$

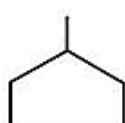
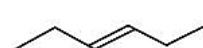
The correct decreasing order of energy of these electrons is:



- (1) $IV > II > III > I$
- (2) $I > III > II > IV$
- (3) $III > I > II > IV$
- (4) $I > II > III > IV$

54. The heat of formation of CO_2 is -95 kcal . The amount of carbon which on burning will evolve 1000 kcal is

- (1) 12.63 g
- (2) 17.95 g
- (3) 126.3 g
- (4) 179.5 g

51. नीचे दो कथन दिए गए हैं :

कथन (I) :  और  समावयवी यौगिक हैं।

कथन (II) :   कार्यात्मक समूह समावयवी हैं।

उपरोक्त कथनों के प्रकाश में, नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनें :

- (1) कथन I और कथन II दोनों सही हैं
- (2) कथन I सही है लेकिन कथन II गलत है
- (3) कथन I गलत है लेकिन कथन II सही है
- (4) कथन I और कथन II दोनों गलत हैं

52. 1 मोलर जलीय ग्लूकोज विलयन के कथनांक में उन्नयन होगा (घनत्व = 1.2 g/ml)

- (1) K_b
- (2) $1.20 K_b$
- (3) $1.02 K_b$
- (4) $0.98 K_b$

53. चार इलेक्ट्रॉनों की क्वांटम संख्याएँ नीचे दी गई हैं

- (I) $n = 4; \ell = 2, m_1 = -2; s = -\frac{1}{2}$
- (II) $n = 3; \ell = 2, m_1 = 1; s = +\frac{1}{2}$
- (III) $n = 4; \ell = 1, m_1 = 0; s = +\frac{1}{2}$
- (IV) $n = 3; \ell = 1, m_1 = -1; s = +\frac{1}{2}$

इन इलेक्ट्रॉनों की ऊर्जा का सही घटता क्रम है

- (1) $IV > II > III > I$
- (2) $I > III > II > IV$
- (3) $III > I > II > IV$
- (4) $I > II > III > IV$

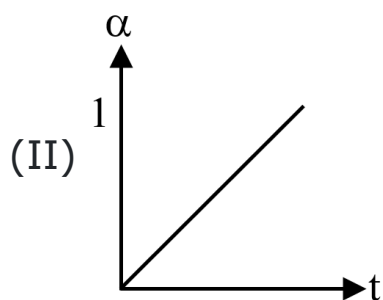
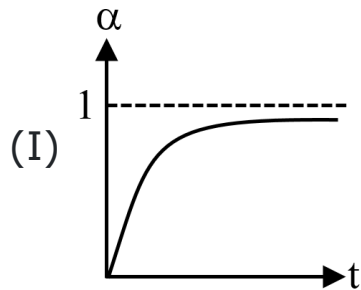
54. CO_2 की संभवन ऊष्मा का मान -95 kcal है 1000 kcal ऊष्मा उत्सर्जित करने के लिए कितने ग्राम कार्बन का दहन करवाना होगा

- (1) 12.63 g
- (2) 17.95 g
- (3) 126.3 g
- (4) 179.5 g

55. ${}^{92}\text{U}^{235}$ is a member of III B group. The new element formed by the emission of α -particle will be a member of ...group -

- (1) I B
- (2) II B
- (3) III B
- (4) V B

56. Graph of degree of dissociation (α) against time (t) for reaction $\text{A} \rightarrow \text{B}$ (of different orders) are as follows :



The order of reaction (I) and (II) are respectively :

- (1) 0, 1
- (2) 1, 2
- (3) 1, 0
- (4) 0, 2

57. How many stereo-isomers of $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH} = \text{CHCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{Br}$ are possible ?

- (1) 2
- (2) 3
- (3) 4
- (4) 5

58. The oxidation states not show by Mn in given reaction is:



- (A) +6 (B) +2
- (C) +4 (D) +7
- (E) +3

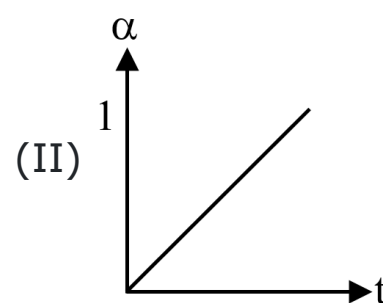
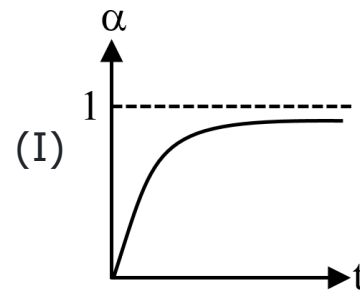
Choose the most appropriate answer from the options given below :

- (1) D and E only
- (2) B and D only
- (3) A and B only
- (4) B and E only

55. ${}^{92}\text{U}^{235}$, III B वर्ग का सदस्य है। α -कण के उत्सर्जन से निर्मित नया तत्ववर्ग का सदस्य होगा।

- (1) I B
- (2) II B
- (3) III B
- (4) V B

56. अभिक्रिया $\text{A} \rightarrow \text{B}$ (भिन्न कोटि की) के लिये समय (t) के सापेक्ष वियोजन की मात्रा (α) का ग्राफ निम्नानुसार है



अभिक्रिया (I) तथा (II) की कोटि क्रमशः है

- (1) 0, 1
- (2) 1, 2
- (3) 1, 0
- (4) 0, 2

57. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH} = \text{CHCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{Br}$ के कितने त्रिविम समावयवी संभव हैं?

- (1) 2
- (2) 3
- (3) 4
- (4) 5

58. नीचे दी गई अभिक्रिया में Mn द्वारा नहीं दर्शाई जाने वाली ऑक्सीकरण अवस्था हैं:



- (A) +6 (B) +2
- (C) +4 (D) +7
- (E) +3

नीचे दिए गए विकल्पों से सबसे सही उत्तर चुनिए:

- (1) केवल D और E
- (2) केवल B और D
- (3) केवल A और B
- (4) केवल B और E

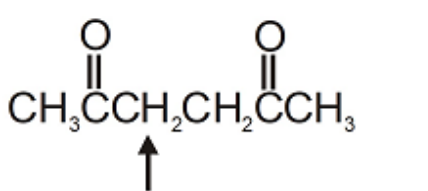
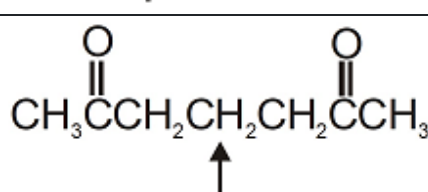
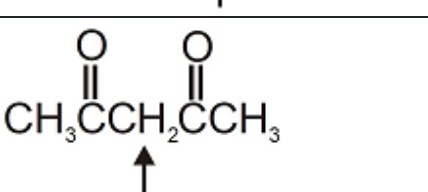
59. When a concentrated solution of an electrolyte is diluted ?

- (1) Its specific conductance increases
- (2) Its equivalent conductance decreases
- (3) Its specific conductance decreases and equivalent conductance increases
- (4) Both specific and equivalent conductance increase

60. The most non-metallic element among the following is -

- (1) $1s^2, 2s^2, 2p^4$
- (2) $1s^2, 2s^2, 2p^2$
- (3) $1s^2, 2s^2, 2p^3$
- (4) $1s^2, 2s^2, 2p^5$

61. Rank the following compounds in order of decreasing acidity of the indicated hydrogen:

(I)	
(II)	
(III)	

- (1) I > II > III
- (2) III > I > II
- (3) I > III > II
- (4) III > II > I

62. In arrhenius equation $k = Ae^{-\frac{E_a}{RT}}$, A may not be termed as rate constant

- (1) When 100% reactant will convert into the product
- (2) When the temperature becomes infinite
- (3) When the fraction of molecule crossing over the energy barrier becomes unity
- (4) At very low temperature

63. Product of electrolysis of aqueous NaCl solution using Pt electrode are :

- (1) $Cl_2(g)$ and $H_2(g)$
- (2) $O_2(g)$ and $H_2(g)$
- (3) $Na(s)$ and $Cl_2(g)$
- (4) $Cl_2(g)$ and $O_2(g)$

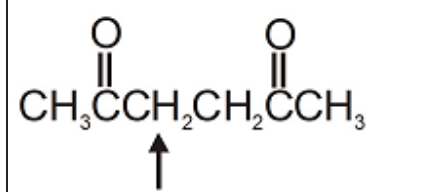
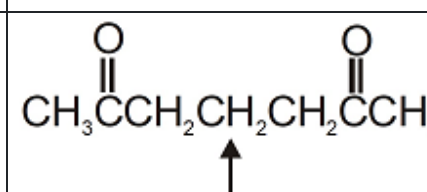
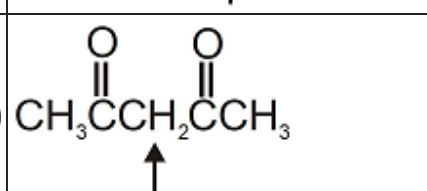
59. जब एक वैद्युत-अपघट्य के सान्द्र विलयन को तनु किया जाता है तो ?

- (1) इसका विशिष्ट चालकत्व बढ़ता है।
- (2) इसकी तुल्याँकी चालकता घटती है।
- (3) इसका विशिष्ट चालकत्व घटता है तथा तुल्याँकी चालकता बढ़ती है।
- (4) दोनों के मान में वृद्धि होती है।

60. निम्नलिखित में से सबसे अधिक अधात्विक तत्व है -

- (1) $1s^2, 2s^2, 2p^4$
- (2) $1s^2, 2s^2, 2p^2$
- (3) $1s^2, 2s^2, 2p^3$
- (4) $1s^2, 2s^2, 2p^5$

61. निम्न यौगिक में चिह्नित हाइड्रोजन की अम्लीयता को घटते हुए क्रम व्यवस्थित करें।

(I)	
(II)	
(III)	

- (1) I > II > III
- (2) III > I > II
- (3) I > III > II
- (4) III > II > I

62. आरहेनियस समीकरण $k = Ae^{-\frac{E_a}{RT}}$ में A को दर स्थिरांक नहीं कहा जा सकता है

- (1) जब 100% क्रियाकारक उत्पाद में परिवर्तित होगा
- (2) जब ताप अनन्त हो जाता है
- (3) जब ऊर्जा अवरोध को पार करने वाले अणु का अंश एक हो जाता है
- (4) बहुत निम्न ताप पर

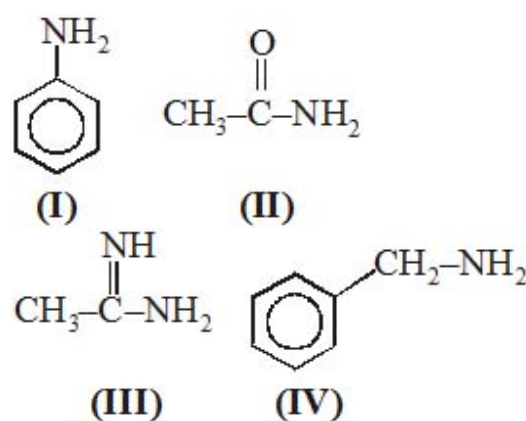
63. Pt इलेक्ट्रोड का उपयोग करके जलीय NaCl विलयन के विद्युत अपघटन के उत्पाद है

- (1) $Cl_2(g)$ तथा $H_2(g)$
- (2) $O_2(g)$ तथा $H_2(g)$
- (3) $Na(s)$ तथा $Cl_2(g)$
- (4) $Cl_2(g)$ तथा $O_2(g)$

64. Which of the following statements is not correct ?

- (1) Double bond is shorter than a single bond
- (2) σ - bond is weaker than a π bond
- (3) Double bond is stronger than a single bond
- (4) Covalent bond is stronger than a hydrogen bond

65. Find out the correct order of basic strength among the given compounds.



- (1) III > IV > I > II
- (2) IV > III > II > I
- (3) IV > III > I > II
- (4) IV > I > II > III

66. The standard reduction potentials of Cu^{2+}/Cu and $\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}^+$ are 0.339 V and 0.153 V respectively. The standard electrode potential of Cu^+/Cu half cell is -

- (1) 0.525 V
- (2) 8.27 V
- (3) 0.184 V
- (4) 0.490 V

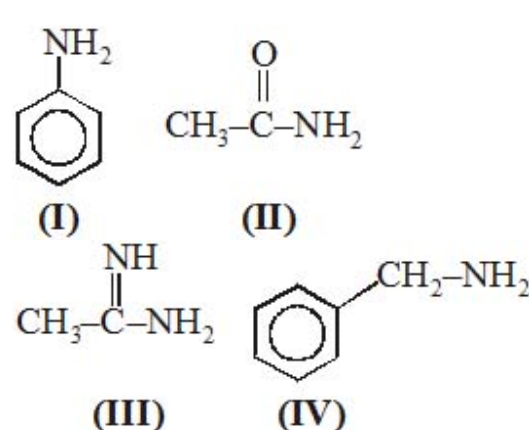
67. d_{xy} orbital + P_x orbital along the Y axis will form

- (1) σ -bond
- (2) δ -bond
- (3) π -bond
- (4) non-bond

64. निम्न में से कौनसा कथन सही नहीं है

- (1) द्विबन्ध, एकल बन्ध से छोटा होता है
- (2) σ -बन्ध, एक π बन्ध से दुर्बल होता है
- (3) द्विबन्ध, एकल बन्ध से प्रबल होता है
- (4) सहसंयोजक बन्ध एक हाइड्रोजन बन्ध से प्रबल होता है

65. दिये गये यौगिकों में क्षारीय सामर्थ्य का सही क्रम ज्ञात कीजिये



- (1) III > IV > I > II
- (2) IV > III > II > I
- (3) IV > III > I > II
- (4) IV > I > II > III

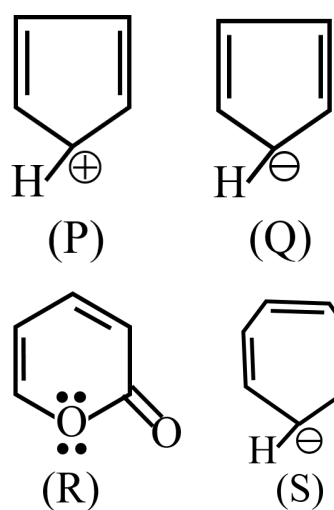
66. Cu^{2+}/Cu तथा $\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}^+$ के मानक अपचयन विभव क्रमशः 0.339 V तथा 0.153 V है। Cu^+/Cu अर्द्ध सेल का मानक इलेक्ट्रोड विभव है-

- (1) 0.525 V
- (2) 8.27 V
- (3) 0.184 V
- (4) 0.490 V

67. Y अक्ष के अनुदिश d_{xy} कक्षक + P_x कक्षक बनाएंगे

- (1) σ -बंध
- (2) δ -बंध
- (3) π -बंध
- (4) कोई बंध नहीं

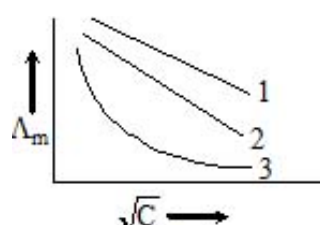
68. Among the cyclic ions :



The aromatic character is shown by -

- (1) P and S
- (2) Q and S
- (3) Q and R
- (4) P, Q, R and S

69. A graph of molar conductivity of three electrolytes (NaCl, HCl and NH_4OH) is plotted against \sqrt{C} -



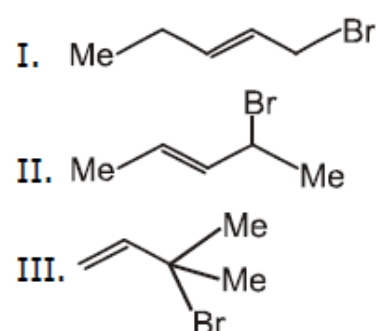
Which of the following options is correct ?

- (1) NaCl, HCl, NH_4OH
- (2) NH_4OH , NaCl, HCl
- (3) HCl, NaCl, NH_4OH
- (4) NH_4OH , HCl, NaCl

70. The pair of species with similar shape is

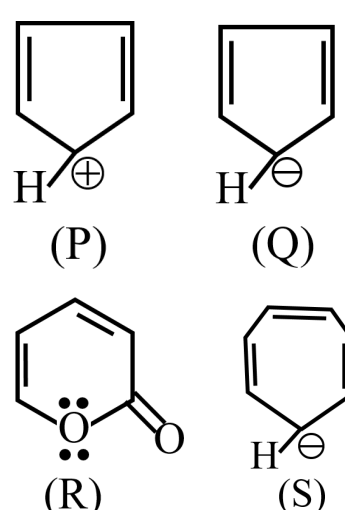
- (1) CF_4 , SF_4
- (2) NH_3 , CO_2
- (3) PCl_3 , NH_3
- (4) PF_5 , IF_5

71. Which of the following halides will be most reactive in $\text{S}_{\text{N}}2$ reaction and $\text{S}_{\text{N}}1$ reaction, respectively?



- (1) I, II
- (2) II, I
- (3) I, III
- (4) III, I

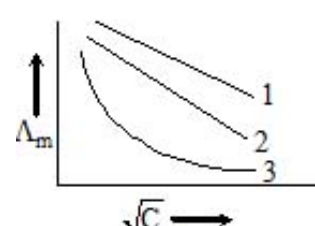
68. चक्रीय आयनों में :



एरोमेटिक गुण निम्न द्वारा प्रदर्शित किया जाता है -

- (1) P तथा S
- (2) Q तथा S
- (3) Q तथा R
- (4) P, Q, R तथा S

69. तीन विद्युत अपघट्य (NaCl , HCl तथा NH_4OH) की मोलर चालकता का ग्राफ \sqrt{C} के सापेक्ष आलेखित किया जाता है



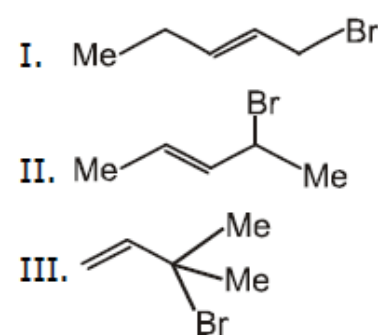
निम्न में से कौनसा विकल्प सही है

- (1) NaCl, HCl, NH_4OH
- (2) NH_4OH , NaCl, HCl
- (3) HCl, NaCl, NH_4OH
- (4) NH_4OH , HCl, NaCl

70. समान आकृति वाली प्रजातियों का युग्म है

- (1) NH_3 , CO_2
- (2) CF_4 , SF_4
- (3) PCl_3 , NH_3
- (4) PF_5 , IF_5

71. निम्न में से कौन से हैलाइड्स $\text{S}_{\text{N}}2$ तथा $\text{S}_{\text{N}}1$ अभिक्रिया के लिये क्रमशः सर्वाधिक क्रियाशील होंगे ?



- (1) I, II
- (2) II, I
- (3) I, III
- (4) III, I

72. Choose the correct set of True/False for following statements;

(i) The pH of a buffer solution does not change effectively on addition of small amount of acid or a base.

(ii) Addition of NH_4Cl does not affect the pH of a solution of NH_4OH

(iii) Degree of hydrolysis of ammonium acetate does not depend upon the concentration of ammonium acetate solution

(iv) A mixture of acetic acid and sodium acetate can act as buffer solution

(1) TFFT

(2) TTTF

(3) TFTF

(4) FTTT

73. Assertion : 1st ionization energy of atomic nitrogen is less than nitrogen molecule.

Reason : In case of molecule nitrogen electron is to be knocked out from a bonding molecule orbital which is stable than the corresponding atomic orbital of nitrogen.

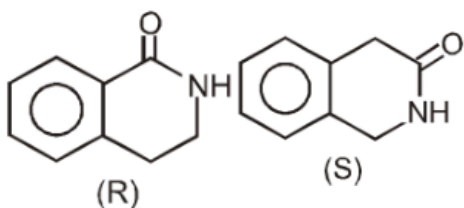
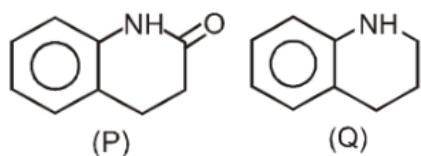
(1) Both Assertion and Reason are correct and Reason is correct for the Assertion.

(2) Both Assertion and Reason are correct but Reason is not correct for Assertion

(3) Assertion is correct but Reason is incorrect.

(4) Assertion is incorrect but Reason is correct

74. Order of rate of electrophilic substitution reaction is :



(1) $Q > P > S > R$

(2) $Q > P > R > S$

(3) $P > Q > S > R$

(4) $P > Q > R > S$

72. निम्न कथनों के लिये सत्य/गलत के सही समुच्चय को चुनिये

(i) एक बफर विलयन का pH अम्ल या एक क्षार की अल्प मात्रा के मिलाने पर प्रभावी रूप से परिवर्तित नहीं होता है

(ii) NH_4Cl का योग NH_4OH विलयन की pH को प्रभावित नहीं करता है

(iii) अमोनियम ऐसिटेट के जलअपघटन की मात्रा अमोनियम ऐसिटेट विलयन की सान्द्रता पर निर्भर नहीं करती है

(iv) ऐसिटिक अम्ल तथा सोडियम ऐसिटेट का मिश्रण बफर विलयन के रूप में कार्य कर सकता है

(1) TFFT

(2) TTTF

(3) TFTF

(4) FTTT

73. कथन : परमाण्विक नाइट्रोजन की प्रथम आयनन ऊर्जा नाइट्रोजन अणु से कम होती है

कारण : अणु की स्थिति में नाइट्रोजन इलेक्ट्रॉन आबन्धित आण्विक कक्षक से हटाया जाता है जो नाइट्रोजन के संबंधित परमाण्विक कक्षक से स्थायी होता है

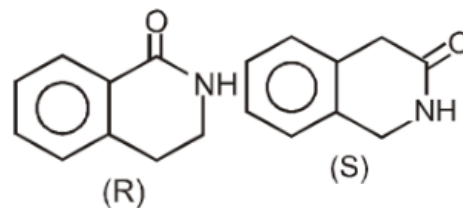
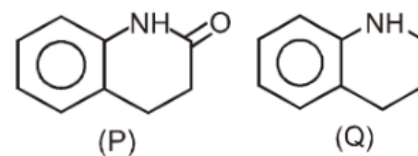
(1) दोनों कथन तथा कारण सही हैं तथा कारण, कथन की सही व्याख्या है

(2) दोनों कथन तथा कारण सही हैं तथा कारण, कथन की सही व्याख्या नहीं है

(3) कथन सही है परन्तु कारण गलत है

(4) कथन गलत है परन्तु कारण सही है

74. इलेक्ट्रॉन सैही प्रतिस्थापन अभिक्रिया की दर का सही क्रम है:



(1) $Q > P > S > R$

(2) $Q > P > R > S$

(3) $P > Q > S > R$

(4) $P > Q > R > S$

75. Predict if there will be any precipitate by mixing 50 mL of 0.01 M NaCl and 50 mL of 0.01 M AgNO₃ solution. The solubility product of AgCl is 1.5×10^{-10} .

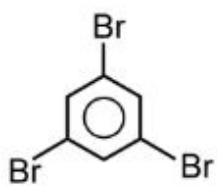
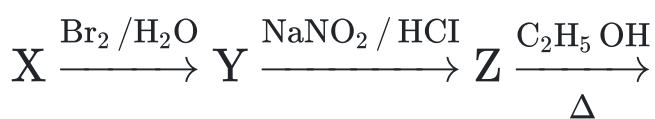
- (1) Since ionic product is greater than solubility product no precipitate will be formed.
- (2) Since ionic product is lesser than solubility product, precipitation will occur.
- (3) Since ionic product is greater than solubility product precipitation will occur.
- (4) Since ionic product and solubility product are same, precipitation will not occur.

76. Assertion : AlF₃ is less ionic than NaF.

Reason : AlF₃ has higher lattice energy than NaF.

- (1) Both Assertion and Reason are correct and Reason is correct explanation for the Assertion.
- (2) Both Assertion and Reason are correct but Reason is not correct explanation for Assertion
- (3) Assertion is correct but Reason is incorrect.
- (4) Assertion is incorrect but Reason is correct.

77. In the given reaction sequence



[X] will be :

- (1) Benzoic acid
- (2) Salicylic acid
- (3) Phenol
- (4) Aniline

78. All ligands are –

- (1) Lewis acid
- (2) Lewis base
- (3) Neutral
- (4) None of these

75. बताइए यदि 0.01 M NaCl के 50 mL तथा 0.01 M AgNO₃ के 50 mL विलयन को मिलाया जाए। तो क्या कोई अवक्षेप प्राप्त होगा? AgCl का घुलनशीलता उत्पाद 1.5×10^{-10} है:-

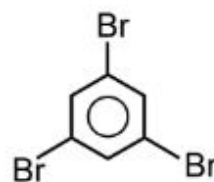
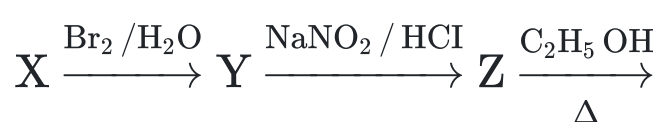
- (1) चूँकि आयनिक उत्पाद, घुलनशीलता उत्पाद से अधिक होता है, अतः कोई अवक्षेप नहीं बनेगा
- (2) चूँकि आयनिक उत्पाद, घुलनशीलता उत्पाद से कम होता है, तो अवक्षेपण होगा
- (3) चूँकि आयनिक उत्पाद, घुलनशीलता उत्पाद से अधिक होता है, तो अवक्षेपण होगा
- (4) चूँकि आयनिक उत्पाद तथा घुलनशीलता उत्पाद समान है, तो अवक्षेपण नहीं होगा

76. कथन : AlF₃, NaF से कम आयनिक है

कारण : AlF₃, NaF से उच्च जालक ऊर्जा रखता है

- (1) दोनों कथन तथा कारण सही है तथा कारण, कथन की सही व्याख्या है
- (2) दोनों कथन तथा कारण सही है तथा कारण, कथन की सही व्याख्या नहीं है
- (3) कथन सही है परन्तु कारण गलत है
- (4) कथन गलत है परन्तु कारण सही है

77. निम्न अभिक्रिया में



[x] होगा

- (1) बेन्जोइक अम्ल
- (2) सेलिसिलिक अम्ल
- (3) फिनॉल
- (4) एनिलीन

78. सभी लिगेण्ड होते हैं।

- (1) लूईस अम्ल
- (2) लूईस क्षार
- (3) उदासीन
- (4) कोई नहीं

79. Which of the following equilibria will shift to right side on increasing the temperature

- (1) $\text{CO}_{(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(g)} \rightleftharpoons \text{CO}_{2(g)} + \text{H}_{2(g)}$
- (2) $2\text{SO}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)} \rightleftharpoons 2\text{SO}_{3(g)}$
- (3) $\text{H}_2\text{O}_{(g)} \rightleftharpoons \text{H}_{2(g)} + \frac{1}{2}(\text{O}_2)_{(g)}$
- (4) $4\text{HCl}_{(g)} + \text{O}_{2(g)} \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O}_{(g)} + 2\text{Cl}_{2(g)}$

80. Propanoic acid $\xrightarrow[\Delta]{\text{NH}_3}$ A $\xrightarrow{\text{Br}_2 + \text{KOH}}$ B $\xrightarrow{\text{HNO}_2}$ C

Compound (C) is-

- (1) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{-OH}$
- (2) $(\text{CH}_3)_2\text{CHOH}$
- (3) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$
- (4) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

81. Photographic films or plates have.....as an essential ingredient :-

- (1) Silver oxide
- (2) Silver bromide
- (3) Silver thio sulphate
- (4) Silver nitrate

82. $\text{CH}_3\text{-}\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C}\text{-OH} \xrightarrow{\text{NH}_3} \text{X} \xrightarrow{\Delta} \text{Y} \xrightarrow{\text{PCl}_5} \text{Z};$

Z is

- (1) $\text{CH}_3\text{-CN}$
- (2) $\text{CH}_3\text{-}\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C}\text{-Cl}$
- (3) $\text{CH}_3\text{-CCl}_3$
- (4) $\text{CH}_3\text{-}\overset{\text{Cl}}{\underset{\text{Cl}}{\text{C}}}\text{-CH}_3$

83. Which of the following compounds does not give positive chromyl chloride test

- (1) NaCl
- (2) Hg_2Cl_2
- (3) KCl
- (4) None of these

79. निम्न में से कौनसा साम्य ताप बढ़ाने पर दांयी दिशा में विस्थापित होगा

- (1) $\text{CO}_{(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(g)} \rightleftharpoons \text{CO}_{2(g)} + \text{H}_{2(g)}$
- (2) $2\text{SO}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)} \rightleftharpoons 2\text{SO}_{3(g)}$
- (3) $\text{H}_2\text{O}_{(g)} \rightleftharpoons \text{H}_{2(g)} + \frac{1}{2}(\text{O}_2)_{(g)}$
- (4) $4\text{HCl}_{(g)} + \text{O}_{2(g)} \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O}_{(g)} + 2\text{Cl}_{2(g)}$

80. प्रोपेनोइक अम्ल $\xrightarrow[\Delta]{\text{NH}_3}$ A $\xrightarrow{\text{Br}_2 + \text{KOH}}$ B $\xrightarrow{\text{HNO}_2}$ C

यौगिक (C) है-

- (1) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{-OH}$
- (2) $(\text{CH}_3)_2\text{CHOH}$
- (3) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$
- (4) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

81. फोटोग्राफिक फिल्म या प्लेट पर आवश्यक पदार्थ होता है-

- (1) सिल्वर ऑक्साइड
- (2) सिल्वर ब्रोमाइड
- (3) सिल्वर थायोसल्फेट
- (4) सिल्वर नाइट्रेट

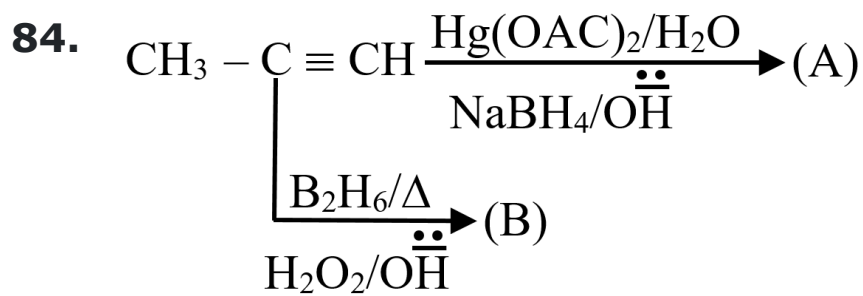
82. $\text{CH}_3\text{-}\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C}\text{-OH} \xrightarrow{\text{NH}_3} \text{X} \xrightarrow{\Delta} \text{Y} \xrightarrow{\text{PCl}_5} \text{Z};$

Z है-

- (1) $\text{CH}_3\text{-CN}$
- (2) $\text{CH}_3\text{-}\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C}\text{-Cl}$
- (3) $\text{CH}_3\text{-CCl}_3$
- (4) $\text{CH}_3\text{-}\overset{\text{Cl}}{\underset{\text{Cl}}{\text{C}}}\text{-CH}_3$

83. निम्न में से कौनसा यौगिक धनात्मक क्रोमिल क्लोराइड परिक्षण नहीं देता है

- (1) NaCl
- (2) Hg_2Cl_2
- (3) KCl
- (4) इनमें से कोई नहीं



A & B are

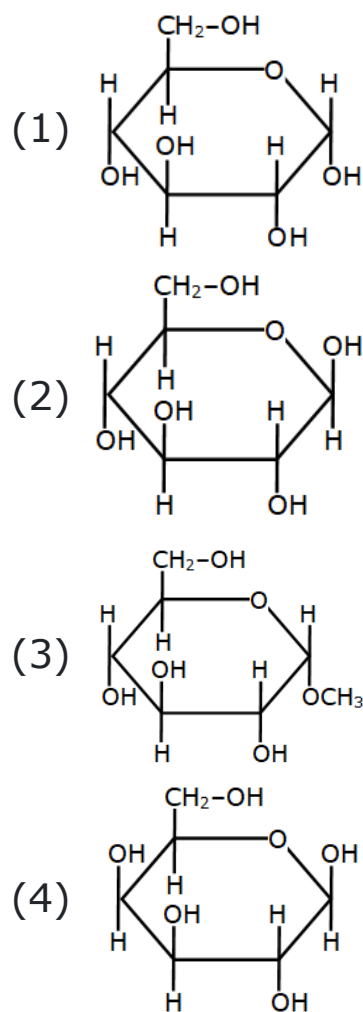
- (1) Identical
- (2) Functional Isomers
- (3) Position Isomers
- (4) Chain Isomers

85. Which of the following will show optical isomers?

- (I) $\text{cis} - [\text{Co}(\text{NH}_3)_2(\text{en})_2]^{3+}$
 (II) $\text{trans} - [\text{IrCl}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_2]^{3-}$
 (III) $[\text{Rh}(\text{en})_3]^{3+}$

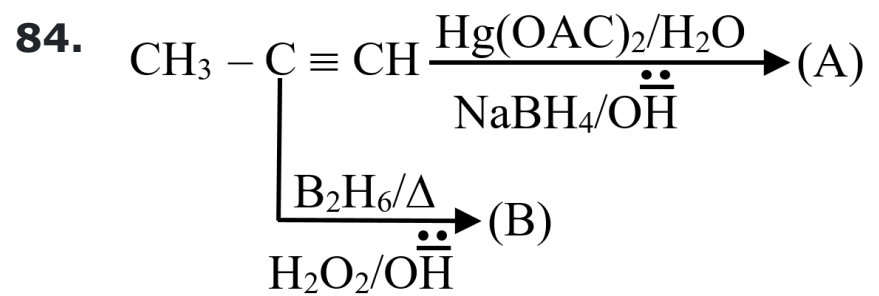
- (1) Only I, III is correct
- (2) Only II, III is correct
- (3) Only I, II is correct
- (4) Only III is correct

86. Which of following compound do not give Tollen's test with Tollen's reagent?



87. Which of the following has highest Magnetic moment

- (1) Mn^{2+}
- (2) Fe^{2+}
- (3) Co^{2+}
- (4) Ni^{2+}



A तथा B है

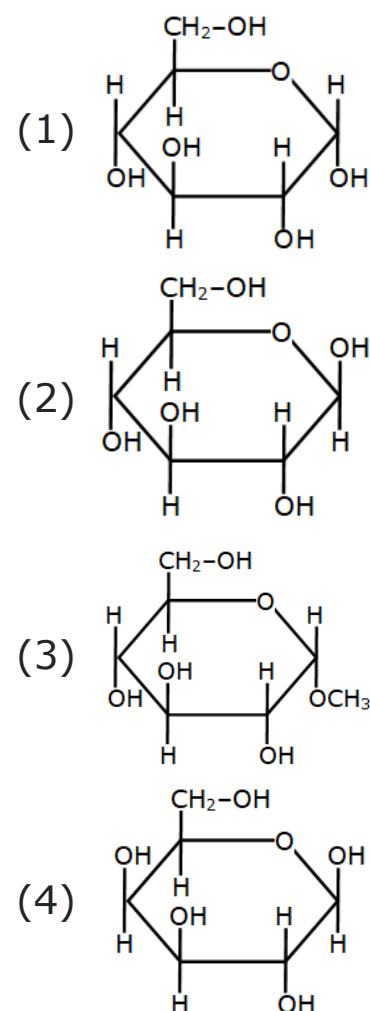
- (1) समरूप
- (2) क्रियात्मक समावयवी
- (3) स्थिती समावयवी
- (4) श्रृंखला समावयवी

85. निम्न में से कौनसा प्रकाशिक समावयवता दर्शाएगा ?

- (I) $\text{cis} - [\text{Co}(\text{NH}_3)_2(\text{en})_2]^{3+}$
 (II) $\text{trans} - [\text{IrCl}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_2]^{3-}$
 (III) $[\text{Rh}(\text{en})_3]^{3+}$

- (1) केवल I, III सही है
- (2) केवल II, III सही है
- (3) केवल I, II सही है
- (4) केवल III सही है

86. निम्नलिखित यौगिकों में कौनसे टोलेन अभिकर्मक के साथ टोलेन परिक्षण नहीं देते है ?



87. निम्न में से कौनसा उच्चतम चुम्बकीय आघूर्ण रखता है।

- (1) Mn^{2+}
- (2) Fe^{2+}
- (3) Co^{2+}
- (4) Ni^{2+}

88. Which of the following compounds is (are) colored due to charge transfer spectra and not due to d-d transition ?

- (1) $K_2Cr_2O_7$
- (2) $KMnO_4$
- (3) Both (1) & (2)
- (4) None of these

89. Incorrect comparison of the I.E. is:

- (1) $Ga > Al$
- (2) $Pb < Sn$
- (3) $Tl > In$
- (4) $He > Ne$

90. A brick red colour is imparted to Bunsen flame by a :

- (1) Ca salt
- (2) Sr salt
- (3) Na salt
- (4) Co salt

88. निम्न में से कौनसा यौगिक आवेश स्थानान्तरण स्पेक्ट्रा के कारण रंग दर्शाता है किन्तु d-d संक्रमण के कारण नहीं ?

- (1) $K_2Cr_2O_7$
- (2) $KMnO_4$
- (3) (1) एवं (2) दोनों
- (4) इनमें से कोई नहीं

89. आयनन ऊर्जा की गलत तुलना है

- (1) $Ga > Al$
- (2) $Pb < Sn$
- (3) $Tl > In$
- (4) $He > Ne$

90. निम्न द्वारा बुन्सेन ज्वाला को ईंट जैसा लाल रंग प्रदान किया जाता है

- (1) Ca लवण
- (2) Sr लवण
- (3) Na लवण
- (4) Co लवण

BIOLOGY

[BIOLOGY]

91. In Malvaceae the placentation is:-

- (1) Marginal
- (2) Axile
- (3) Basal
- (4) Parietal

92. Match the following and mark correct option-

	Column-I		Column-II
(i)	Fast muscle fibre	(a)	Myoglobin
(ii)	Slow muscle fibre	(b)	Lactic acid
(iii)	Actin filament	(c)	Contractile unit
(iv)	Sarcomere	(d)	I-Band

- (1) i-a, ii-b, iii-c, iv-d
- (2) i-b, ii-a, iii-d, iv-c
- (3) i-c, ii-b, iii-d, iv-a
- (4) i-a, ii-d, iii-c, iv-b

93. Who proposed 'biological concept of species' ?

- (1) Ernst Mayr
- (2) Charles Darwin
- (3) Haeckel
- (4) C. Linnaeus

94. Which component of respiratory system displays the features given below?

- (i) Double layered.
- (ii) Fluid contained in it reduces the friction on the lungs surface.
- (iii) Its outer layer is in contact with thoracic wall.
- (iv) Its inner layer is in contact with lungs.

- (1) Visceral layer
- (2) Peritoneal cavity
- (3) Visceral organs
- (4) Pleura

91. मालवेसी में बीजाण्ड न्यास है:

- (1) सीमान्त
- (2) स्तंभीय
- (3) आधारीय
- (4) भित्तीय

92. निम्नलिखित का मिलान करें और सही विकल्प चिह्नित करें -

	कॉलम-I		कॉलम-II
(i)	तीव्र पेशीय तंतु	(a)	मायोग्लोबिन
(ii)	धीमे पेशीय तंतु	(b)	लेक्टिक अम्ल
(iii)	एक्टिन फिलामेंट	(c)	संकुचनशील इकाई
(iv)	सरकोमियर	(d)	I-बैंड

- (1) i-a, ii-b, iii-c, iv-d
- (2) i-b, ii-a, iii-d, iv-c
- (3) i-c, ii-b, iii-d, iv-a
- (4) i-a, ii-d, iii-c, iv-b

93. 'प्रजातियों की जैविक अवधारणा' का प्रस्ताव किसने दिया?

- (1) अरन्स्ट मेयर
- (2) चार्ल्स डार्विन
- (3) हेकल
- (4) सी. लिनिअस

94. श्वसन तंत्र का कौन सा घटक नीचे दी गई विशेषताएं प्रदर्शित करता है?

- (i) दोहरी परत।
 - (ii) इसमें मौजूद तरल पदार्थ फेफड़ों की सतह पर घर्षण को कम करता है।
 - (iii) इसकी बाहरी परत वक्षीय दीवार के संपर्क में होती है।
 - (iv) इसकी भीतरी परत फेफड़ों के संपर्क में होती है।
- (1) आंतरा परत (विसरल)
 - (2) उदरावरण (पेरिटोनियल) गुहा
 - (3) आंतरांग (विसरल ऑर्गन्स)
 - (4) फुफ्फुसावरण

95. Given below are two statements :

Statement I : Annelids, arthropods and molluscs are segmented coelomates.

Statement II : Coelentrates, ctenophores and echinoderms have radial symmetry.

In the light of the above statements choose the most appropriate answer from the options given below :

- (1) Both statement I and statement II are incorrect.
- (2) Statement I is correct but statement II is incorrect.
- (3) Statement I is incorrect but statement II is correct.
- (4) Both statement I and statement II are correct.

96. Which of the following contributes in the formation of seminal plasma :

- (a) Sertoli cells
- (b) Seminal vesicle
- (c) Spermatogonia
- (d) Leydig cells
- (e) Cowper's glands
- (f) Prostate gland

- (1) b, c, e, f
- (2) a, b, c, f
- (3) b, c, d, e, f
- (4) b, e, f

97. Small animals lose their body heat very fast as compared to large animals because

- (1) The intake of energy by small animals in the form of food is very less
- (2) The surface area of small animals is less than the big animals
- (3) The metabolic rate of small animals is very low as compared to big animals
- (4) The surface area of small animals is larger relative to their volume

98. The methodology, which has been most useful in investigating the Calvin cycle, is

- (1) Radioactive isotope technique
- (2) Inverted funnel experiment
- (3) Half leaf experiment
- (4) Flash light experimental technique

95. नीचे दो कथन दिए गए हैं -

कथन I : ऐनेलिडा, आर्थ्रोपोडा तथा मोलस्का खण्डीत गुहीय जंतु है।

कथन II : सिलेन्ट्रेटा, टीनोफोरा तथा इकाईनोडर्म में अरीय सममिति पाई जाती है।

उपरोक्त कथनों पर प्रकाश डालिये तथा निचे दिये गये विकल्पों से उपयुक्त उत्तर का चयन करें:

- (1) दोनों कथन I तथा कथन II गलत है
- (2) कथन I सही है लेकिन कथन II गलत है
- (3) कथन I गलत है लेकिन कथन II सही है
- (4) दोनों कथन I तथा कथन II सही है

96. निम्नलिखित में से कौनसे शुक्रिय प्लाज्मा के निर्माण में सम्मिलित है-

- (a) सर्टोली कोशिकाएँ
- (b) शुक्राशय
- (c) स्पर्मेटोगोनियाँ
- (d) लैडिंग कोशिकाएँ
- (e) काउपर्स ग्रंथियाँ
- (f) प्रोस्टेट ग्रंथि

- (1) b, c, e, f
- (2) a, b, c, f
- (3) b, c, d, e, f
- (4) b, e, f

97. छोटे प्राणी अपनी शारीरिक ऊष्मा बड़े प्राणियों की अपेक्षा बहुत जल्दी खो देते हैं क्योंकि

- (1) छोटे प्राणी भोजन के रूप में ऊर्जा का सेवन बहुत कम करते हैं
- (2) छोटे प्राणियों का पृष्ठीय क्षेत्रफल बड़े प्राणियों की तुलना में कम होता है
- (3) बड़े प्राणियों की तुलना में छोटे प्राणियों की उपापचय दर बहुत कम होती है
- (4) छोटे प्राणियों का पृष्ठीय क्षेत्रफल उनके आयतन की अपेक्षा ज्यादा होता है

98. वह प्रणाली जो कैल्विन चक्र की जांच में सबसे अधिक लाभप्रद है

- (1) रेडियोएक्टिव आइसोटोप तकनीकी
- (2) उल्टी कीप का प्रयोग
- (3) अर्द्धपर्ण प्रयोग
- (4) फ्लैश लाइट प्रायोगिक तकनीकी

99. Assertion :- Human can show pronation and supination both stage of hand.

Reason :- In human between radius and ulna, pivot joint present.

(1) If both Assertion and Reason are True and Reason is a correct explanation of Assertion.

(2) If both Assertion and Reason are True but Reason is not the correct explanation of Assertion.

(3) If Assertion is True but the Reason is False.

(4) If both Assertion and Reason are False.

100. Which of the following taxonomic category is the lowest in hierarchy?

(1) Species

(2) Class

(3) Division

(4) Kingdom

101. An apocarpous carpel is found in:-

(1) Citrus

(2) Ranunculus

(3) Brassica

(4) Datura

102. Statement-I : Neural signals from pneumotaxic centre can reduce duration of inspiration and thus, alter the respiratory rate.

Statement-II : Occupational respiratory disorder can result in the proliferation of fibrous tissue in lungs.

(1) Both statement I and statement II are incorrect

(2) Statement I is correct but statement II is incorrect

(3) Statement I is incorrect but statement II is correct

(4) Both statement I and statement II are correct

103. Which one of the following phyla is **correctly** matched with its general characteristics?

(1) **Porifera** - Cellular level of organisation and external fertilisation

(2) **Coelenterata** - Diploblastic and mostly Asymmetric

(3) **Aschelminthes** - Pseudocoelomates and dioecious

(4) **Arthropoda** - Coelomates and closed circulatory system

99. अभिकथन:- मानव अपने हाथ की दोनों अवस्थाओं प्रोनेशन और सुपिनेशन को प्रकट कर सकते हैं।

कारण:- मानव में रेडियस और अल्ना के मध्य धुराग्र संधि उपस्थित होती है।

(1) यदि दोनों अभिकथन और कारण सत्य हैं और कारण, अभिकथन का सही स्पष्टीकरण है।

(2) यदि दोनों अभिकथन और कारण सत्य हैं लेकिन कारण, अभिकथन का सही स्पष्टीकरण नहीं है।

(3) यदि अभिकथन सत्य है लेकिन कारण गलत है।

(4) यदि दोनों अभिकथन और कारण गलत हैं।

100. निम्नलिखित में से कौनसी वर्गिकी श्रेणी पदानुक्रम में सबसे निम्न स्तर है?

(1) जाति

(2) वर्ग

(3) प्रभाग

(4) जगत

101. वियुक्ताण्डपी स्त्रीकेसर किसमें पाया जाता है-

(1) सीट्रस

(2) रेनुनकुलस

(3) ब्रैसिका

(4) धतूरा

102. कथन-I: न्यूमोटैक्सिक केंद्र से तंत्रिका संकेत अन्तःश्वसन की अवधि को कम कर सकते हैं और इस प्रकार, श्वसन दर को बदल सकते हैं।

कथन-II: व्यावसायिक श्वसन विकार (रोग) के परिणामस्वरूप फेफड़ों में रेशेदार (तंतुमय) ऊतक का प्रचुरोद्भवन हो सकता है।

(1) कथन I और कथन II दोनों गलत हैं

(2) कथन I सही है लेकिन कथन II गलत है

(3) कथन I गलत है लेकिन कथन II सही है

(4) कथन I और कथन II दोनों सही हैं

103. निम्नलिखित में से किस एक फाइलम को उसके सामान्य अभिलक्षणों से **सही** मिलाया गया है

(1) **पोरीफेरा** - कोशिकीय स्तर का संगठन और बाह्य निषेचन

(2) **सीलेंटरेटा** - द्विस्तरीय और अधिकांश असममित

(3) **एस्केहेल्मिथिस** - कूटगुहिक और एकलिंगाश्रयी (dioecious)

(4) **आर्थोपोडा** - देहगुहीक और बंद परिसंचरण तंत्र

104. Assertion : - Endometrium is necessary for implantation of the fertilised ovum and other event of pregnancy.

Reason : - The corpus luteum secretes large amount of progesterone, which is essential for maintenance of the endometrium

(1) If both Assertion and Reason are True and Reason is a correct explanation of Assertion.

(2) If both Assertion and Reason are True but Reason is not the correct explanation of Assertion.

(3) If Assertion is True but the Reason is False.

(4) If both Assertion and Reason are False.

105. Always upright shape of pyramid is in:-

- (1) Mass pyramid
- (2) Energy pyramid
- (3) Number pyramid
- (4) None of these

106. How many extra ATP are utilized by C_4 plants in comparison of C_3 plants per CO_2 fixation?

- (1) Twelve
- (2) Two
- (3) Six
- (4) One

107. No significant role of working of Na-K ATPase pump can be noticed during :

- (1) Polarisation
- (2) Depolarisation
- (3) Repolarisation
- (4) Hyperpolarisation

108. The DNA of E. coli is

- (1) Single stranded and linear
- (2) Single stranded and circular
- (3) Double stranded and linear
- (4) Double stranded and circular

104. अभिकथन :- निषेचित अण्डाणु के अंतरोपण और गर्भावस्था की अन्य घटनाओं के लिए एंडोमेट्रियम आवश्यक है।

कारण :- कॉर्पस ल्यूटियम बड़ी मात्रा में प्रोजेस्टेरोन स्रावित करता है, जो एंडोमेट्रियम के रखरखाव के लिए आवश्यक है।

(1) यदि अभिकथन और कारण दोनों सत्य हैं और कारण अभिकथन की सही व्याख्या है।

(2) यदि अभिकथन और कारण दोनों सत्य हैं लेकिन कारण, अभिकथन की सही व्याख्या नहीं है।

(3) यदि अभिकथन सत्य है लेकिन कारण असत्य है।

(4) यदि अभिकथन और कारण दोनों असत्य हैं।

105. पिरामिड सदैव सीधा किसमें होता है?

- (1) भार पिरामिड
- (2) ऊर्जा पिरामिड
- (3) संख्या पिरामिड
- (4) इनमें से कोई नहीं

106. C_4 पौधों द्वारा C_3 पौधों की तुलना में प्रति CO_2 स्थिरीकरण में कितने अतिरिक्त ATP का उपयोग किया जाता है?

- (1) बारह
- (2) दो
- (3) छह
- (4) एक

107. Na-K एटीपेज पम्प के संचालन की महत्वपूर्ण भूमिका कब दिखाई नहीं देती

- (1) ध्रुवण के समय
- (2) विध्रुवण के समय
- (3) पुनः ध्रुवण के समय
- (4) अतिध्रुवण के समय

108. ई. कोली का DNA होता है

- (1) एकल रज्जुक तथा रेखीय
- (2) एकल रज्जुक तथा वृताकार
- (3) द्विरज्जुक तथा रेखीय
- (4) द्विरज्जुक तथा वृताकार

109. Mendel's law of segregation, as applied to the behavior of chromosomes in meiosis, means that:-

- (1) Pairing of homologous will convert one allele in to the other, leading to separation of the types.
- (2) Alleles of a gene separate from each other, leading to separation of the types.
- (3) Genes on the same chromosome will show 50% recombination.
- (4) Alleles of a gene will be linked and passed on together through meiosis.

110. Largest lymphoid organ of body is :

- (1) Liver
- (2) Kidney
- (3) Spleen
- (4) Pancreas

111. Which of the following is **correct** matched with its characters ?

- (1) **Animal** - Planaria, **Phylum** - Platyhelminthes, **Character** - Regeneration
- (2) **Animal** - Pleurobrachia, **Phylum** - Cnidaria, **Character** - Comb plate
- (3) **Animal** - Adamsia, **Phylum** - Annelida, **Character** - Cnidoblast
- (4) **Animal** - Pheretima, **Phylum** - Aschelminthes, **Character** - Flame cell

112. After birth, colostrum is released from mammary glands which is rich in:-

- (1) Fat and low in proteins
- (2) Proteins and low in fat
- (3) Proteins, antibodies and low in fat
- (4) Proteins, fat and low in antibodies

113. Which part of the world has high density of organisms?

- (1) Grasslands
- (2) Savannahs
- (3) Deciduous forests
- (4) Tropical rain forests

109. मेण्डल का पृथक्करण का नियम, अर्द्धसूत्री विभाजन के दौरान गुणसूत्रों के व्यवहार पर लागू होता है, जिसका तात्पर्य है-

- (1) समयुग्मजी के जोड़े बनने के कारण एक एलील दूसरे एलील में परिवर्तित हो जाता है, जिससे एलील के प्रकार अलग-अलग हो जाते हैं।
- (2) जीन के एलील्स एक दूसरे से अलग हो जाते हैं, जिससे एलील्स के प्रकार का पृथक्करण हो जाता है।
- (3) समान गुणसूत्र पर उपस्थित जीन्स 50% रिकोम्बिनेशन दर्शाते हैं।
- (4) एक जीन के एलील्स सहलग्न होंगे और अर्द्धसूत्री विभाजन के दौरान साथ-साथ स्थानान्तरित होंगे।

110. शरीर का सबसे बड़ा लसीकावत् अंग है

- (1) लिवर
- (2) किडनी
- (3) प्लीहा
- (4) अग्न्याशय

111. निम्न में से कौन से विकल्प में दिया गया जन्तु अपने संघ एवं लक्षण के साथ **सही** सुमेलित है?

- (1) **जन्तु** - प्लेनेरिया (Planaria), **संघ** - प्लेटीहेल्मिन्थीज, **लक्षण** - पुनरुद्भव (Regeneration)
- (2) **जन्तु** - प्ल्यूरोब्रेकिया (Pleurobrachia), **संघ** - निडेरिया (Cnidaria), **लक्षण** - कॉम्ब प्लेट (Comb plate)
- (3) **जन्तु** - एडमिसिया (Adamsia), **संघ** - ऐनेलिडा, **लक्षण** - निडोब्लास्ट (Cnidoblast)
- (4) **जन्तु** - फेरेटिमा (Pheretima), **संघ** - ऐस्केल्मिन्थीज, **लक्षण** - ज्वाला कोशिका (Flame cell)

112. जन्म के पश्चात् स्तन ग्रंथियों से मोचित कोलस्ट्रम में प्रचुर मात्रा में होता है?

- (1) वसा तथा कम प्रोटीन
- (2) प्रोटीन तथा कम वसा
- (3) प्रोटीन, प्रतिरक्षी तथा कम वसा
- (4) प्रोटीन, वसा तथा कम प्रतिरक्षी

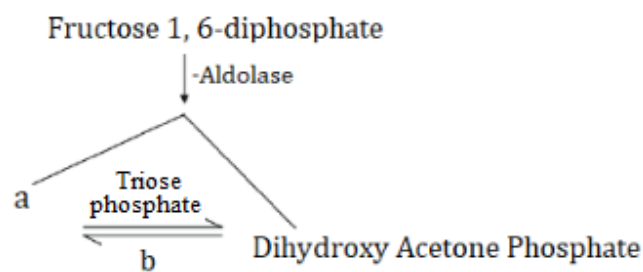
113. विश्व में कौनसे भाग में जीवों का घनत्व अधिकतम है?

- (1) घास के मैदान
- (2) सवाना
- (3) पर्णपाती वन
- (4) उष्णकटिबंधीय वर्षा वन

114. The complete oxidation of pyruvate by stepwise removal of all hydrogen atoms leaving behind three molecules of CO_2 .

- (1) Takes place in cytoplasm of eukaryotic cell
- (2) Involves enzymatic reactions taking place in the matrix of mitochondria
- (3) Involves a chain of electron carriers present in the inner membrane of mitochondria
- (4) Carried out by succinate dehydrogenase complex

115. Identify a and b shown in the given figure –



- (1) a-1, 5-biphosphate, b-Aldolase
- (2) a-1, 3-diphosphoglyceric acid, b-Enolase
- (3) a-3-phosphoglyceraldehyde, b-Isomerase
- (4) a-Fructose-6-phosphate, b-Hexokinase

116. During the resting phase the axon is :-

- (1) Positively charged on the outer as well as inner side
- (2) Positively charged on the outside and negatively charged on the inner side.
- (3) Negatively charged on the outside and positively charged on the inner side
- (4) Negatively charged on the both side

117. Bacterial cell wall is made up of

- (1) Cellulose
- (2) Chitin
- (3) Peptidoglycan
- (4) Starch

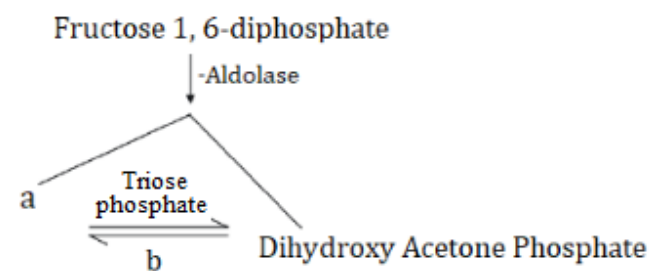
118. Which contributes to the success of Mendel ?

- (1) Qualitative analysis of data
- (2) Observation of distinct inherited traits
- (3) His knowledge of Biology
- (4) Consideration of one character at a time

114. पाइरूवेट का पूर्ण ऑक्सीकरण जिसमें सभी हाइड्रोजन परमाणुओं को चरणबद्ध तरीके से हटाया जाता है तथा CO_2 के तीन अणु मुक्त होते हैं-

- (1) यह यूकेरियोट कोशिका के कोशिका द्रव्य में होता है।
- (2) यह माइटोकॉन्ड्रिया के आधात्री में एंजाइम क्रियाओं के रूप में होता है।
- (3) इसमें माइटोकॉन्ड्रिया की आंतरिक झिल्ली में स्थित इलेक्ट्रॉन वाहक श्रृंखला का उपयोग होता है।
- (4) यह सक्सिनेट डिहाइड्रोजिनेस कॉम्प्लेक्स द्वारा होता है।

115. दिए गए चित्र में दिखाए गए a और b को पहचानें –



- (1) a-1, 5-biphosphate (1, 5-बाइफॉस्फेट), b-Aldolase (एल्डोलेज़)
- (2) a-1, 3-diphosphoglyceric acid (1, 3-डिफॉस्फोग्लिसरिक एसिड), b-Enolase (एनोलेज़)
- (3) a-3-phosphoglyceraldehyde (3-फॉस्फोग्लिसराल्डिहाइड), b-Isomerase (आइसोमेरेज़)
- (4) a-Fructose-6-phosphate (फ्रुक्टोज-6-फॉस्फेट), b-Hexokinase (हेक्सोकाइनेज़)

116. विराम अवस्था के दौरान एक्सॉन होता है:-

- (1) बाहरी व आन्तरिक सतहों पर धनात्मक आवेशित
- (2) बाहरी सतह पर धनात्मक व आन्तरिक सतह पर ऋणात्मक आवेशित
- (3) बाहरी सतह पर ऋणात्मक व आन्तरिक सतह पर धनात्मक आवेशित
- (4) दोनों सतह पर ऋणात्मक आवेशित

117. जीवाणु कोशिका भित्ति किसकी बनी होती है -

- (1) सेलुलोज
- (2) काइटिन
- (3) पेप्टीडोग्लाइकेन
- (4) स्टार्च

118. मेंडल की सफलता में किसका योगदान है?

- (1) आंकड़ों का गुणात्मक विश्लेषण
- (2) अलग-अलग वंशानुगत लक्षणों का अवलोकन
- (3) जीव विज्ञान में उसका ज्ञान
- (4) एक समय में एक लक्षण पर विचार

119. In which of the following group blood is pumped by heart passes through large vessels into open spaces or body cavities:

- (1) Amphibia
- (2) Annelida
- (3) Mollusca
- (4) Birds

120. Assertion (A) : Cartilaginous fish have to swim constantly to avoid sinking.

Reason (R) : They have no air bladder.

- (1) Both (A) and (R) are true and (R) is the correct explanation of (A)
- (2) Both (A) and (R) are true but (R) is not the correct explanation of (A)
- (3) (A) is true statement but (R) is false.
- (4) Both (A) and (R) are false.

121. Which of the following given statements are not correct?

- I. MTP was legalized in 1971
- II. Inability to conceive or produce children even after two years of unprotected sexual cohabitation is called infertility
- III. Surgical method of contraception prevents gamete formation
- IV. MTPs are relatively safe up to 20 weeks of pregnancy

- (1) I and III
- (2) III and IV
- (3) III and II
- (4) I and II

122. Choose the correct sequence:-

- (1) species → population → community → biome
- (2) species → community → population → biome
- (3) biome → species → population → community
- (4) population → species → community → biome

123. Hypophysial portal system is present in

- (1) Frog
- (2) Rabbit
- (3) Humans
- (4) All the above

119. निम्नलिखित में से किस समूह में रक्त हृदय द्वारा बड़ी वाहिकाओं के माध्यम से खुले स्थान या शरीर की गुहा में पम्प किया जाता है

- (1) एम्फीबीया
- (2) एनेलिडा
- (3) मोलस्का
- (4) पक्षी

120. अभिकथन (A) : उपास्थिल (cartilaginous) मछली डूबने से बचने के लिये लगातार तैरती रहती है।

कारण (R) : इनमें कोई वायुकोष (air bladder) नहीं होता ।

- (1) दोनों (A) एवं (R) सही है लेकिन (R), (A) की सही व्याख्या है।
- (2) दोनों (A) एवं (R) सही है लेकिन (R), (A) की सही व्याख्या नहीं है।
- (3) (A) सही है लेकिन (R) गलत है।
- (4) (A) तथा (R) दोनों ही असत्य है।

121. निम्नलिखित कथनों में से कौन से कथन सही नहीं है

- I. MTP को 1971 में कानूनी मान्यता प्रदान की
- II. असुरक्षित यौन संबंध के दो वर्ष बाद भी गर्भधारण करने या बच्चे पैदा करने में असमर्थता को बंध्यता कहा जाता है
- III. गर्भनिरोधक की शल्य क्रिया विधि युग्मक के निर्माण को रोकती है
- IV. सगर्भता के 20 सप्ताह तक MTPs अपेक्षाकृत काफी सुरक्षित होती है

- (1) I तथा III
- (2) III तथा IV
- (3) III तथा II
- (4) I तथा II

122. सही क्रम का चयन करे-

- (1) प्रजाति → जनसंख्या → समुदाय → बायोम
- (2) प्रजाति → समुदाय → जनसंख्या → बायोम
- (3) बायोम → प्रजाति → जनसंख्या → समुदाय
- (4) जनसंख्या → प्रजाति → समुदाय → बायोम

123. हायपोफाइसियल निवाहिका तंत्र किसमें पया जाता है -

- (1) मेंढक
- (2) खरगोश
- (3) मानव
- (4) उपरोक्त सभी

124. Read the following statements and give the answer that is asked below :-

- (a) Members are found in aquatic habitat.
- (b) Spores are endogenously produced in sporangium.
- (c) Zygosporangia are formed by fusion of two gametes.
- (d) They show all types of syngamy.

Above statements are related to which class of fungi -

- (1) Phycomycetes
- (2) Ascomycetes
- (3) Basidiomycetes
- (4) Deuteromycetes

125. Given below are two statements; one is labelled as Assertion (A) and the other is labelled as Reason (R).

Assertion (A) : Petioles are long, thin and flexible.

Reason (R) : Petioles allow leaf blades to flutter in wind, thereby cooling the leaf and bringing fresh air to leaf surface.

In the light of the above statements, choose the most appropriate answer from the options given below :

- (1) Both (A) and (R) are correct but (R) is not the correct explanation of (A).
- (2) (A) is correct but (R) is not correct.
- (3) (A) is not correct but (R) is correct
- (4) Both (A) and (R) are correct and (R) is the correct explanation of (A)

126. Which statement is **correct**?

- (1) DCT is capable of selective secretion of HCO_3^-
- (2) PCT maintains the pH and ionic balance of body fluids by absorption of H^+ and ammonia.
- (3) An increase in glomerular blood flow stimulates formation of Angiotensin II
- (4) An excessive loss of fluid from the body can activate osmoreceptors which stimulate the hypothalamus to release ADH.

124. निम्नलिखित कथनों का अध्ययन कीजिए तथा पूछे गए प्रश्न का उत्तर दीजिए-

- (a) इसके सदस्य जलीय आवास में पाए जाते हैं।
- (b) बीजाणु, बीजाणुधानी में अंतर्जात रूप से उत्पन्न होते हैं।
- (c) युग्माणु दो युग्मकों के संलयन द्वारा बनते हैं।
- (d) ये, सभी प्रकार के संयुग्मन दर्शाते हैं।

उपर्युक्त कथन किस कवक वर्ग से संबंधित हैं?

- (1) फाइकोमाइसीटीज
- (2) एस्कॉमाइसीटीज
- (3) बेसीडियोमाइसीटीज
- (4) ड्यूटेरोमाइसीटीज

125. नीचे दो कथन दिये गये हैं जो अभिकथन (A) तथा कारण (R) के रूप में चिन्हित हैं-

अभिकथन (A) - पर्णवृंत लम्बे, पतले और लचीले होते हैं।

कारण (R) - पर्णवृंत स्तरिका को हवा में हिलाता रहता है ताकि ताजी हवा पत्ती को मिलती रहे।

उपरोक्त दिये गये कथनों के संदर्भ में नीचे दिये गये विकल्पों में से सही उत्तर का चयन कीजिए-

- (1) दोनों (A) और (R) सही हैं लेकिन (R) (A) का सही स्पष्टीकरण नहीं है।
- (2) (A) सही है लेकिन (R) सही नहीं है।
- (3) (A) सही नहीं है लेकिन (R) सही है।
- (4) दोनों (A) और (R) सही हैं और (R) (A) का सही स्पष्टीकरण है।

126. कौनसा कथन सही है?

- (1) DCT HCO_3^- के चयनात्मक स्त्रवण में समर्थ होती है।
- (2) PCT, H^+ तथा अमोनिया के अवशोषण द्वारा शरीर तरलों की pH तथा आयनिक सन्तुलन को बनाये रखती है।
- (3) ग्लोमेरुलर रक्त प्रवाह में वृद्धि एंजियोटेंसिन II के निर्माण उत्तेजित करती है।
- (4) शरीर से जल का अत्यधिक हास इन परासरण ग्राहियों को सक्रिय करता है जो हाइपोथैलेमस को ADH के स्त्राव हेतु प्रेरित करता है।

127. This epithelium is made up of a single thin layer of flattened cells and is involved in diffusion, it is found in :-

- (1) Walls of blood vessels
- (2) Ducts of glands
- (3) Tubular parts of nephrons
- (4) All of these

128. Stanley Miller synthesized in his experiment :

- (1) Virus
- (2) Protein
- (3) Amino acid
- (4) Cell

129. Producers in the aquatic ecosystem are :

- (1) Shrubs
- (2) Herbacious plants
- (3) Phytoplanktons
- (4) Zooplanktons

130. Match the following regarding respiration:-

1. Amino acids	i Pyruvic acid
2. Fatty acid	ii Dihydroxy Acetone Phosphate
3. Glycerol	iii Acetyl CoA

- (1) 1-i, 2-iii, 3-ii
- (2) 1-ii, 2-i, 3-iii
- (3) 1-iii, 2-i, 3-ii
- (4) 1-ii, 2-iii, 3-i

127. वह उपकला जो एक चपटी कोशिकाओं के पतले स्तर से बनता है और विसरण का कार्य करती है, वह पायी जाती है।

- (1) रक्त वाहिनी की भित्ति में
- (2) ग्रंथि की नलिका में
- (3) नेफ्रॉन की नलिका भाग में
- (4) ये सभी

128. अपने प्रयोग में स्टैनले मिलर ने क्या संश्लेषित किया था:

- (1) वाइरस
- (2) प्रोटीन
- (3) अमीनो अम्ल
- (4) कोशिका

129. जलीय पारिस्थितिकी तंत्र में उत्पादक हैं-

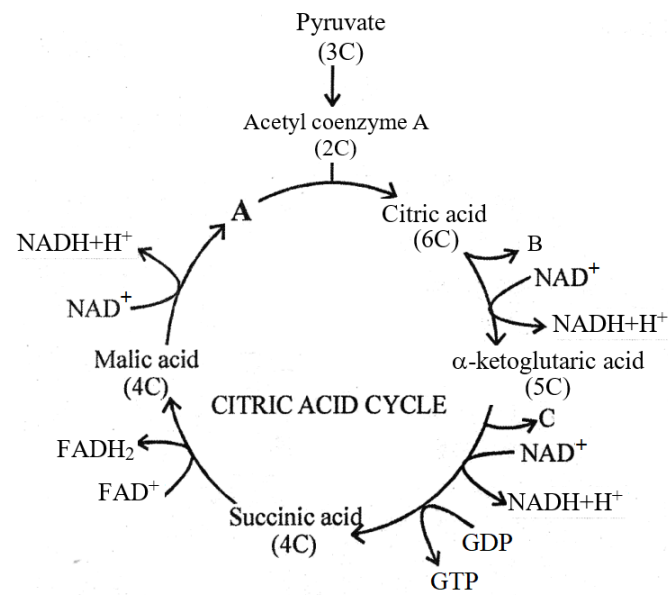
- (1) क्षुप (झाड़ियां)
- (2) शाकाहारी पौधे
- (3) पादपप्लवक
- (4) जन्तुप्लवक

130. श्वसन के संदर्भ में सुमेलित कीजिए -

1. अमीनो अम्ल	i पाइरुविक अम्ल
2. वसीय अम्ल	ii डाइहाइड्रॉक्सी एसिटोन फॉस्फेट
3. ग्लिसरॉल	iii एसिटॉल CoA

- (1) 1-i, 2-iii, 3-ii
- (2) 1-ii, 2-i, 3-iii
- (3) 1-iii, 2-i, 3-ii
- (4) 1-ii, 2-iii, 3-i

131. In the given representation of citric acid cycle correctly identify A, B and C



- (1)
- | A | B | C |
|-----|-----|-----------------|
| OAA | CoA | CO ₂ |
- (2)
- | A | B | C |
|------------------|-----|-----------------|
| H ₂ O | OAA | CO ₂ |
- (3)
- | A | B | C |
|------------------|-----------------|-----|
| H ₂ O | CO ₂ | OAA |
- (4)
- | A | B | C |
|-----|-----------------|-----------------|
| OAA | CO ₂ | CO ₂ |

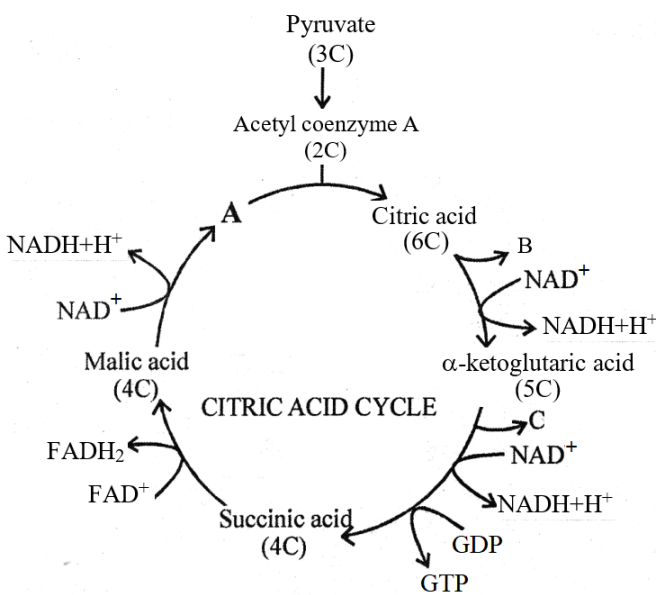
132. **Statement-I** : Pituitary hormone like FSH, LH are generate second messenger.
Statement-II : FSH and LH interact with intracellular receptors and regulate gene expression.

- (1) Both statements I and II are correct.
(2) Both statements I and II are incorrect.
(3) Only statement I is correct.
(4) Only statement II is correct.

133. In which of the following sexual reproduction is oogamous and accompanied by complex post:-

- (1) Ulothrix
(2) Spirogyra
(3) Polysiphonia
(4) Ectocarpus

131. सिट्रिक अम्ल चक्र के लिए दिए गए प्रदर्शन में A, B और C की सही पहचान करें



- (1)
- | A | B | C |
|-----|-----|-----------------|
| OAA | CoA | CO ₂ |
- (2)
- | A | B | C |
|------------------|-----|-----------------|
| H ₂ O | OAA | CO ₂ |
- (3)
- | A | B | C |
|------------------|-----------------|-----|
| H ₂ O | CO ₂ | OAA |
- (4)
- | A | B | C |
|-----|-----------------|-----------------|
| OAA | CO ₂ | CO ₂ |

132. **कथन -I** : पीयूष हार्मोन जैसे FSH, LH द्वितीयक संदेशवाहक उत्पन्न करते हैं।

कथन - II : FSH और LH अंतरकोशिकीय ग्राहीयों से क्रिया करते हैं और जीन अभिव्यक्ति को नियंत्रित करते हैं।

- (1) कथन I और II दोनों सही हैं।
(2) कथन I और II दोनों गलत हैं।
(3) केवल कथन I सही है।
(4) केवल कथन II सही है।

133. निम्नलिखित में से किसमें लैंगिक प्रजनन अण्डयुग्मन होता है तथा इसके पश्चात निषेचनोत्तर के साथ होता है?

- (1) यूलोथ्रिक्स
(2) स्पाइरोगायरा
(3) पॉलीसाइफोनिया
(4) एक्टोकार्पस

134. Identify the incorrect statement for sex determination in humans :

- (1) Humans contain 23 pairs of autosomes
- (2) Female produce only one type of ovum
- (3) Genetic makeup of sperm determine the sex of the child
- (4) In males, two types of gametes are produced

135. Ammonia is converted into urea in-

- (1) Intestine
- (2) Spleen
- (3) Kidney
- (4) Liver

136. Match the following in relation to body parts of cockroach –

(a)	labium	(i)	Thorax
(b)	Tegmina	(ii)	Abdomen
(c)	Anal style	(iii)	Foregut
(d)	Gizzard	(iv)	Head capsule

- (1) a-ii, b-i, c-iii, d-iv
- (2) a-i, b-iii, c-iv, d-ii
- (3) a-iv, b-i, c-ii, d-iii
- (4) a-iii, b-i, c-ii, d-iv

137. According to Lamarckism long necked Giraffes evolved because:-

- (1) Nature selected only long necked animals
- (2) Of stretching of necks by short one over many generations
- (3) Humans preferred long necked animals
- (4) Mutation.

138. Cuscuta and Rafflesia are :-

- (1) Producer
- (2) Primary consumer
- (3) Secondary consumer
- (4) Both (1) and (2)

139. Which of the following is a dioecious bryophyte?

- (1) Riccia
- (2) Marchantia
- (3) Pinus
- (4) Cycas

134. मानवों में लिंग निर्धारण के लिए गलत कथन की पहचान करें-

- (1) मनुष्यों में 23 जोड़े अलिंगी गुणसूत्र होते हैं
- (2) महिला केवल एक प्रकार का अंडाणु उत्पन्न करती है
- (3) शुक्राणु का आनुवांशिक रूप बच्चे का लिंग निर्धारित करता है
- (4) पुरुषों में दो प्रकार के युग्मक उत्पन्न होते हैं

135. अमोनिया का यूरिया में परिवर्तन होता है-

- (1) आंत्र में
- (2) प्लीहा में
- (3) वृक्क में
- (4) यकृत में

136. कॉकरोच के शरीर के भागों के संबंध में निम्नलिखित का मिलान करो -

(a)	अधारोष्ठ	(i)	वक्ष
(b)	टेग्मिना	(ii)	उदर
(c)	गुदा शूक	(iii)	अग्रान्त्र
(d)	पेषणी	(iv)	शीर्ष केप्सूल

- (1) a-ii, b-i, c-iii, d-iv
- (2) a-i, b-iii, c-iv, d-ii
- (3) a-iv, b-i, c-ii, d-iii
- (4) a-iii, b-i, c-ii, d-iv

137. लैमार्कवाद के अनुसार लम्बी गर्दन वाले जिराफ विकसित हुए क्योंकि-

- (1) प्रकृति ने केवल लम्बी गर्दन वाले प्राणीयों का चयन किया
- (2) छोटी गर्दन वाले जिराफों ने कई पीढ़ियों तक अपनी गर्दन को खींचा
- (3) मनुष्यों ने लम्बी गर्दन वाले प्राणीयों को पसंद किया
- (4) उत्परिवर्तन

138. अमरबेल तथा रेफ्लेशिया है

- (1) उत्पादक
- (2) प्राथमिक उपभोक्ता
- (3) द्वितीयक उपभोक्ता
- (4) (1) व (2) दोनों

139. निम्नलिखित में से कौन सा एकलिंगीश्रयी ब्रायोफाइट है-

- (1) रिक्सिया
- (2) मार्केशिया
- (3) पाइनस
- (4) साइकस

140. A Polygenic trait is controlled by 3 genes A, B and C. In a cross $AaBbCc \times AaBbCc$ the phenotypic ratio of the offsprings was observed as $1:X:15:20:15:X:1$

What is the possible value of X ?

- (1) 1
- (2) 15
- (3) 6
- (4) 20

141. Primary function of sweat glands is-

- (1) Thermoregulation
- (2) Excretion
- (3) Secretion
- (4) All of the above

142. Disease characterised by swelling of scrotum and genital organs due to chronic inflammation of lymphatic vessels is ?

- (1) Ascariasis
- (2) Pneumonia
- (3) Filariasis
- (4) Dengue

143. Death of an organisms is the beginning of the:-

- (1) GFC
- (2) DFC
- (3) Heat loss
- (4) All of the above

144. Identify the correct set of statements:

- (a) A sigmoid curve is a characteristic of living organisms growing in a natural environment.
- (b) Differentiated cells can regain the capacity to divide is termed as dedifferentiation.
- (c) The plant growth regulators are small simple molecules of diverse chemical composition.
- (d) Auxin was isolated by F.W. Went from tips of coleoptiles of oat seedlings.

Choose the **correct** answer from options given below:

- (1) a, b and c only
- (2) b, c and d only
- (3) a, c and d only
- (4) a, b, c and d

140. एक बहुजीनी विशेषक को 3 जीन A, B और C द्वारा नियंत्रित किया जाता है। एक क्रॉस $AaBbCc \times AaBbCc$ में संतानों का लक्षणप्रारूपीय अनुपात $1:X:15:20:15:X:1$ के रूप में देखा गया था।

X का संभावित मान क्या है?

- (1) 1
- (2) 15
- (3) 6
- (4) 20

141. स्वेद ग्रन्थियों का प्रमुख कार्य है-

- (1) ताप नियंत्रण
- (2) उत्सर्जन
- (3) स्त्रवण
- (4) उपर्युक्त सभी

142. लसीका वाहिनी के चिरकालिक प्रदाह के कारण वृषण कोष एवं जननांगों में सूजन किसके लक्षण है ?

- (1) ऐस्केरिएसिस
- (2) न्यूमोनिया
- (3) फाइलेरिएसिस
- (4) डेंगू

143. एक जीव की मृत्यु किसका प्रारम्भन है-

- (1) चारण आहार खाद्य श्रृंखला
- (2) अपरद मैदान खाद्य श्रृंखला
- (3) ऊष्मा हानि
- (4) उपरोक्त सभी

144. कथनों के सही समूह को पहचानें:-

- (a) सिग्मॉइड वक्र प्राकृतिक वातावरण में वृद्धि करने वाले जीवित जीवों की एक विशेषता है।
- (b) विभेदित कोशिकाएँ विभाजित होने की क्षमता पुनः प्राप्त कर सकती हैं जिसे विविभेदिकरण कहा जाता है।
- (c) पादप वृद्धि नियामक विविध रासायनिक संरचना के छोटे सरल अणु हैं।
- (d) ऑक्सीन की खोज एफ डबल्यू वेंट के द्वारा जई के अंकुर के प्रांकुरचोल शिखर से की गई है।

नीचे दिए गए विकल्पों में से **सही** उत्तर चुनें-

- (1) केवल a, b तथा c
- (2) केवल b, c तथा d
- (3) केवल a, c तथा d
- (4) a, b, c तथा d

145. Select incorrectly matched pair

- (1) Food source - Laminaria
- (2) Agar – Gelidium and Gracilaria
- (3) Carrageen – Brown algae
- (4) Space travelers food supplement – Chlorella

146. What phenotypic ratio is obtained by selfing of a trihybrid, in which two gene pairs are completely dominant and one gene pair is incompletely dominant?

- (1) 3 : 6 : 3 : 1 : 2 : 1
- (2) 27 : 9 : 9 : 9 : 3 : 1 : 3 : 3
- (3) 18 : 6 : 6 : 2 : 9 : 3 : 3 : 1 : 9 : 3 : 3 : 1
- (4) 18 : 6 : 6 : 2 : 9 : 3 : 3 : 1 : 1 : 2 : 1

147. Assertion (A): Innate immunity is accomplished by providing different types of barriers to the entry of the foreign agents into our body.

Reason (R): Interferons are type of proteins which are secreted by virus infected cells.

- (1) Both (A) and (R) are true and (R) is the correct explanation of (A).
- (2) Both (A) and (R) are true but (R) is not the correct explanation of (A).
- (3) (A) is true statement but (R) is false.
- (4) Both (A) and (R) are false.

148. The term ecosystem was coined by -

- (1) Odum
- (2) Mishra
- (3) Reiter
- (4) Tansley

149. Read the following statements & choose the correct option -

- (a) PGR can perform complimentary or antagonistic role.
- (b) Auxin promote the growth of apical bud by suppressing the growth of lateral bud.
- (c) GA promote nutrient mobilisation in plants.
- (d) Auxin induces flowering in Pineapple and mango.

- (1) a and d are correct
- (2) c and d are correct
- (3) a and b are correct
- (4) a, b, d are correct

145. असुमेलित युग्म का चयन करें-

- (1) भोजन स्रोत - लैमिनेरिया
- (2) ऐगार - जेलिडियम और ग्रेसिलेरिया
- (3) कैरेजीन - भूरी शैवाल
- (4) अंतरिक्ष यात्रियों के भोजन के रूप में - क्लोरेला

146. एक त्रिसंकर, जिसमें दो जीन जोड़े प्रभावी है तथा एक जीन जोड़ा अपूर्ण प्रभावी है, इसके स्वपरागण से क्या लक्षणप्रारूप अनुपात प्राप्त होगा?

- (1) 3 : 6 : 3 : 1 : 2 : 1
- (2) 27 : 9 : 9 : 9 : 3 : 1 : 3 : 3
- (3) 18 : 6 : 6 : 2 : 9 : 3 : 3 : 1 : 9 : 3 : 3 : 1
- (4) 18 : 6 : 6 : 2 : 9 : 3 : 3 : 1 : 1 : 2 : 1

147. अभिकथन (A) : सहज प्रतिरक्षा हमारे शरीर में बाह्य कारकों के प्रवेश के विरुद्ध विभिन्न प्रकार के रोध पैदा करने में सक्षम होती है।

कारण (R) : इंटरफेरॉन एक प्रकार के प्रोटीन होते हैं जो विषाणु संक्रमित कोशिकाओं द्वारा स्रावित होते हैं।

- (1) दोनों (A) एवं (R) सही है लेकिन (R), (A) की सही व्याख्या है।
- (2) दोनों (A) एवं (R) सही है लेकिन (R), (A) की सही व्याख्या नहीं है।
- (3) (A) सही है लेकिन (R) गलत है।
- (4) (A) तथा (R) दोनों ही असत्य है।

148. पारितंत्र शब्द किसके द्वारा दिया गया

- (1) ऑडम
- (2) मिश्रा
- (3) रेइटर
- (4) टान्सले

149. निम्नलिखित कथनों को पढ़ें और सही विकल्प चुनें -

- (a) पादप वृद्धि नियामक संपूरक या प्रतिरोधी कार्य कर सकता है।
- (b) ऑक्सिन पार्श्व कली की वृद्धि को संदमित करके शीर्ष कली की वृद्धि को प्रेरित करता है।
- (c) GA पौधों में पोषक तत्वों के परिवहन को प्रेरित करता है।
- (d) ऑक्सिन अनानास और आम में पुष्पन को प्रेरित करता है।

- (1) a और d सही हैं
- (2) c और d सही हैं
- (3) a और b सही हैं
- (4) a, b, d सही हैं

150. Match List-I with List-II and select correct answer

List-I		List-II	
(A)	IAA	I	Richmond lang effect
(B)	GA ₁	II	Climactric respiration
(C)	Zeatin	III	Maintainance of seed dormancy
(D)	ABA	IV	Prevention of abscission
(E)	C ₂ H ₄	V	Bolting effect

(1)

A	B	C	D	E
IV	V	III	I	II

(2)

A	B	C	D	E
IV	V	I	II	III

(3)

A	B	C	D	E
IV	V	I	III	II

(4)

A	B	C	D	E
IV	I	V	III	II

151. Industrial production of ethanol from starch is brought about by a certain species of:-

- (1) Azotobacter
- (2) Lactobacillus
- (3) Saccharomyces
- (4) Penicillium

152. Hybrid vigour is due to :

- (1) Chiasma
- (2) Linkage
- (3) Crossing over
- (4) Heterozygosity

153. The human immuno deficiency virus is

- (1) an unenveloped, DNA genome containing retrovirus
- (2) an unenveloped, RNA genome containing retrovirus
- (3) an enveloped, DNA genome containing retrovirus
- (4) an enveloped, RNA genome containing retrovirus

150. सूची - I से सूची - II को सुमेलित कर सही उत्तर का चयन कीजिए-

	सूची--I		सूची--II
(A)	IAA	I	रिचमण्ड लेंग प्रभाव
(B)	GA ₁	II	क्लाईमेक्ट्रिक श्वसन
(C)	जीयाटिन	III	बीज प्रसुप्ता को बनाये रखना
(D)	ABA	IV	विलगन की रोकथाम
(E)	C ₂ H ₄	V	बॉल्टिंग प्रभाव

(1)

A	B	C	D	E
IV	V	III	I	II

(2)

A	B	C	D	E
IV	V	I	II	III

(3)

A	B	C	D	E
IV	V	I	III	II

(4)

A	B	C	D	E
IV	I	V	III	II

151. स्टार्च से इथेनॉल का औद्योगिक उत्पादन किसकी एक निश्चित जाति द्वारा किया जाता है?

- (1) एज़ोटोबैक्टर
- (2) लैक्टोबैसिलस
- (3) सैकेरोमाइसिज
- (4) पेनिसिलियम

152. ओज शक्ति का कारण है ?

- (1) क्याज्मा
- (2) संहलग्नता
- (3) जीन विनिमय
- (4) विषमयुग्मता

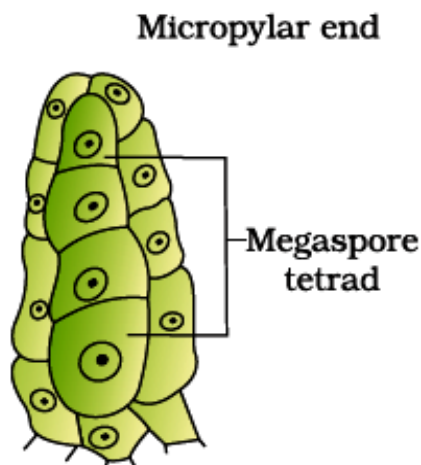
153. मानव इम्युनो डेफिशिएन्सी विषाणु है

- (1) एक अनावरित, DNA जीनोम युक्त रेट्रोवाइरस
- (2) एक अनावरित, RNA जीनोम युक्त रेट्रोवाइरस
- (3) एक आवरित, DNA जीनोम युक्त रेट्रोवाइरस
- (4) एक आवरित, RNA जीनोम युक्त रेट्रोवाइरस

154. Which of the following is not an example of exotic species?

- (1) Cichlid fish for Lake Victoria of East Africa
- (2) Parthenium for India
- (3) Water hyacinth for India
- (4) Nile perch for Lake Victoria of East Africa

155. Given this linear tetrad of megaspore only one megaspore is functional remaining three are degenerated. Usually the functional megaspore will be present in which end of :



- (1) Chalazal end
- (2) Micropylar end
- (3) Nothing can be said
- (4) Either chalazal or micropylar end

156. The transfer of genetic material of one bacterium to another is called

- (1) Replication
- (2) Translation
- (3) Transcription
- (4) Transduction

157. Alkaloids; Flavonoids; Rubber; Essential oils; Antibiotics; Coloured pigments; Scents; Gums; Spices

How many of the above are primary metabolites ?

- (1) 7
- (2) 9
- (3) 5
- (4) None of these

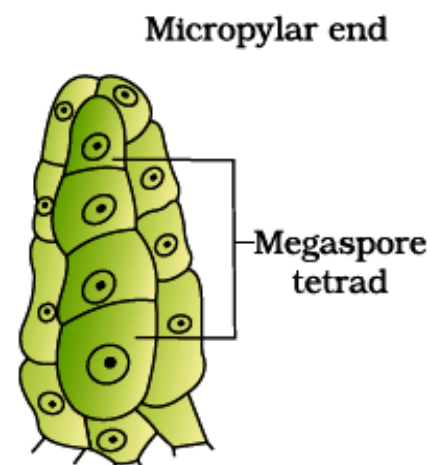
158. Species area relationship was given by

- (1) Robert May
- (2) Edward Wilson
- (3) Alexander von Humboldt
- (4) Paul Ehrlich

154. निम्नलिखित में से कौनसा विदेशी जाति (exotic) का उदाहरण नहीं है?

- (1) सिचलिड मछली, पूर्वी अफ्रीका की विक्टोरिया झील के लिए
- (2) पार्थेनियम, भारत के लिए
- (3) जल हाइसिंथ, भारत के लिए
- (4) नाइल पर्च, पूर्वी अफ्रीका की विक्टोरिया झील के लिए

155. दिये गये गुरुबीजाणुओं के रेखिय चतुष्क में से केवल एक गुरुबीजाणु सक्रिय रहता है शेष तीन नष्ट हो जाते हैं। सामान्यतया क्रियात्मक गुरुबीजाणु किस सिरे की ओर उपस्थित होगा-



- (1) निभाग सिरे की ओर
- (2) बीजाण्ड द्वार सिरे की ओर
- (3) कुछ कहा नहीं जा सकता
- (4) या तो निभाग सिरे या बीजाण्ड द्वार सिरे की ओर

156. एक बैक्टीरिया से दूसरे में आनुवांशिक पदार्थ का स्थानांतरण कहलाता है

- (1) रिप्लीकेशन
- (2) ट्रान्सलेशन
- (3) ट्रान्सक्रिप्शन
- (4) ट्रान्सडक्शन

157. एल्केलॉइड; फ्लेवोनोंड्स; रबर; आवश्यक तेल; एंटीबायोटिक्स; रंगीन वर्णक; सुगंध; गोंद; मसाले
उपरोक्त में से कितने प्राथमिक उपापचयज हैं ?

- (1) 7
- (2) 9
- (3) 5
- (4) कोई नहीं

158. जाति-क्षेत्र संबंध का सिद्धांत किसने दिया था?

- (1) रॉबर्ट मेए
- (2) एडवर्ड विल्सन
- (3) एलेक्जेंडर वॉन हम्बोल्ट
- (4) पॉल एर्लीच

159. If the DNA of human contains 3×10^9 bp, and if an Okazaki fragment, on average, is 2000 bp long, how many initiation points for RNA Primase are present in the genome?

- (1) 1.5×10^6
- (2) 3.5×10^6
- (3) 1.5×10^9
- (4) 1.0×10^6

160. If any protein encoding gene is expressed in a heterologous host. It is called a:-

- (1) Recombinant gene
- (2) Recombinant protein
- (3) β -galactosidase
- (4) Downstream processing

161. Salt is added to preserve meat, pickles, etc. because salting kills bacteria by the process of:-

- (1) dissolution
- (2) distillation
- (3) plasmolysis
- (4) imbibition

162. Assertion (A): Distribution of some bryophytes & pteridophytes is limited

Reason (R): Transport of male gamete in bryophytes & pteridophyte is dependent on water.

Choose the correct options:-

- (1) (A) and (R) are correct but (R) is correct explanation for (A)
- (2) (A) and (R) are correct but (R) is not correct explanation for (A)
- (3) Both (A) and (R) are incorrect
- (4) (A) is correct but (R) is incorrect

163. Sequence of which of the following nucleic acid is used to know the phylogeny:-

- (1) m-RNA
- (2) r-RNA
- (3) t-RNA
- (4) DNA

159. यदि मानव के DNA में 3×10^9 bp होते हैं, और यदि औसतन ओकाजाकी खण्ड 2000 bp लम्बा होता है, तो जीनोम में RNA प्राइमैज के लिए कितने प्रारम्भिक बिन्दु उपस्थित होंगे?

- (1) 1.5×10^6
- (2) 3.5×10^6
- (3) 1.5×10^9
- (4) 1.0×10^6

160. यदि कोई प्रोटीन निर्माण करने वाला जीन किसी विषमजात (हेटेरोलोगस) परपोषी में अभिव्यक्त होता है, तो इसे कहते हैं-

- (1) पुनर्योगज जीन
- (2) पुनर्योगज प्रोटीन
- (3) β -गैलेक्टोसाइडेज
- (4) अनुप्रवाह संसाधन

161. मांस, अचार आदि को संरक्षित करने के लिए नमक मिलाया जाता है क्योंकि नमक जीवाणुओं को किस प्रक्रिया द्वारा मारता है-

- (1) विघटन
- (2) आसवन
- (3) प्लाज्मोलाइसिस
- (4) इम्बिबिशन

162. कथन (A): कुछ ब्रायोफाइट्स और टेरिडोफाइट्स का वितरण सीमित है

कारण (R): ब्रायोफाइट्स और टेरिडोफाइट्स में नर युग्मक का परिवहन पानी पर निर्भर करता है।

सही विकल्प चुनें:-

- (1) (A) और (R) सही हैं लेकिन (R), (A) की सही व्याख्या है
- (2) (A) और (R) सही हैं लेकिन (R), (A) की सही व्याख्या नहीं है
- (3) (A) और (R) दोनों गलत हैं
- (4) (A) सही है लेकिन (R) गलत है

163. निम्न में से किस न्यूक्लिक अम्ल का क्रम जातिवृत्तीयता की पहचान करने में उपयोग किया जाता है-

- (1) m- RNA
- (2) r -RNA
- (3) t -RNA
- (4) DNA

164. Choose the correct statements-

- (1) Presence of more than one recognition site for one enzyme, within vector generate several fragments, which will complicate gene cloning.
- (2) Ligation of alien DNA is carried out at a restriction site present in 'Ori'.
- (3) In pBR322 one antibiotic resistance gene helps in selection of transformants, whereas the other helps in cloning.
- (4) **Rop** codes for proteins involved in ligation of foreign DNA

165. Which of the following is capable of growth:-

- (1) Primary cell wall
- (2) Secondary cell wall
- (3) Tertiary cell wall
- (4) All of them

166. Ploidy level of Nucellus, endosperm, polar nuclei, Megaspore mother cell, female gametophyte respectively are-

- (1) 2n, 3n, n, 2n, n
- (2) 2n, 3n, 2n, n, n
- (3) n, 2n, n, 2n, n
- (4) 2n, 3n, 2n, 2n, n

167. The materials are carried across the cell membrane by:-

- (1) Proteins
- (2) Fatty acids
- (3) Phosphates
- (4) Lipids

168. Aminoacyl synthetase enzyme associated with:-

- (1) With small subunit of ribosome
- (2) TΨC loop of tRNA
- (3) 5'-end of mRNA
- (4) DHU loop of tRNA

169. The almost pure DNA which gets precipitated by chilled ethanol is removed from solution by:

- (1) Spooling
- (2) Elution
- (3) Agarose gel electrophoresis
- (4) Scaling

164. सही कथन का चुनाव करें-

- (1) एक एंजाइम के लिए संवाहक के अन्दर एक से अधिक पहचान स्थल होने पर इसके कई खंड बन जाते हैं जो जीन क्लोनिंग को जटिल बना देते हैं।
- (2) विजातीय DNA का बंधन (लाइगेशन) 'Ori' में स्थित एक प्रतिबंधन स्थल पर किया जाता है।
- (3) pBR322 में एक प्रतिजैविक प्रतिरोधी जीन रूपान्तरज (transformants) के चयन, जबकि दूसरी क्लोनिंग में मदद करती है।
- (4) **Rop** विजातीय DNA के बंधन में सम्मिलित प्रोटीन के लिए कोड करता है।

165. निम्नलिखित में से कौन सा वृद्धि करने में सक्षम है?

- (1) प्राथमिक कोशिका भित्ति
- (2) द्वितीयक कोशिका भित्ति
- (3) तृतीयक कोशिका भित्ति
- (4) ये सभी

166. बीजाण्डकाय, भ्रूणपोष, ध्रुवीय केन्द्रक, गुरुबीजाणु मातृ कोशिका, मादा युग्मकोद्भिद का गुणिता स्तर है-

- (1) 2n, 3n, n, 2n, n
- (2) 2n, 3n, 2n, n, n
- (3) n, 2n, n, 2n, n
- (4) 2n, 3n, 2n, 2n, n

167. कोशिका झिल्ली के पार सामग्री का परिवहन किसके द्वारा किया जाता है-

- (1) प्रोटीन
- (2) वसीय अम्ल
- (3) फॉस्फेट
- (4) लिपिड्स

168. अमीनोएसिल सिंथेटेज एंजाइम किससे जुड़ा है?

- (1) राइबोसोम की छोटी उपइकाई के साथ
- (2) tRNA की TΨC लूप के साथ
- (3) mRNA के 5'-सिरे के साथ
- (4) tRNA की DHU लूप के साथ

169. लगभग शुद्ध DNA जो ठंडे इथेनॉल द्वारा अवक्षेपित हो जाता है, को घोल से हटा दिया जाता है:

- (1) स्पूलिंग
- (2) क्षालन
- (3) अगारोज जेल वैद्युतकणसंचलन
- (4) स्केलिंग

170. Match the following columns and choose the correct option.

	Column-I		Column-II
1.	Endodermis	a.	Suberin
2.	Casparian strips	b.	Barrel shaped
3.	Pericycle	c.	Lies between the xylem and the phloem
4.	Conjunctive tissue	d.	Thick-walled parenchymatous cells

- (1) 1-a, 2-b, 3-d, 4-c
 (2) 1-b, 2-a, 3-d, 4-c
 (3) 1-b, 2-a, 3-c, 4-d
 (4) 1-a, 2-b, 3-c, 4-d

171. In which type of bioreactor air bubbles dramatically increases the oxygen transfer area?

- (1) Simple stirred tank bioreactor
 (2) Sparged stirred tank bioreactor
 (3) Both 1 & 2
 (4) None of these

172. Division of centromere occurs in:-

- (1) Prophase- I
 (2) Anaphase- I
 (3) Anaphase - II
 (4) Telophase- I

173. In conjoint vascular bundles:

- (1) Usually the phloem is located on the outer side of xylem
 (2) Usually the phloem is located on the inner side of xylem
 (3) Cambium is never found
 (4) Both (1) and (3)

170. निम्नलिखित कॉलम का मिलान कर सही विकल्प का चयन करें:

	कॉलम-I		कॉलम-II
1.	अंतस्त्वचा	a.	सुबेरिन
2.	केस्पेरियन पट्टियाँ	b.	बेलनाकार
3.	परिरम्भ	c.	जाइलम और फ्लोएम के मध्य स्थित
4.	संयोजी ऊतक	d.	मोटी भित्ति युक्त पैरेन्काइमैट्स कोशिकाएँ

- (1) 1-a, 2-b, 3-d, 4-c
 (2) 1-b, 2-a, 3-d, 4-c
 (3) 1-b, 2-a, 3-c, 4-d
 (4) 1-a, 2-b, 3-c, 4-d

171. कौन से प्रकार के बायोरिएक्टर में हवा के बुलबुले प्रभावी तरीके से ऑक्सीजन स्थानान्तरण क्षेत्र में वृद्धि करते हैं ?

- (1) साधारण विलोडन होज बायोरिएक्टर
 (2) दंड विलोडक होज बायोरिएक्टर
 (3) 1 व 2 दोनों
 (4) इनमें से कोई नहीं

172. सेन्ट्रोमीयर का विभाजन कब होता है

- (1) प्रोफेज-I में
 (2) एनाफेज-I में
 (3) एनाफेज-II में
 (4) टिलोफेज-I में

173. संयुक्त संवहन बण्डल में:-

- (1) सामान्यतया फ्लोएम जाइलम के बाहर की ओर स्थित होता है।
 (2) सामान्यतया फ्लोएम जाइलम के अन्दर की ओर स्थित होता है।
 (3) एधा (केम्बियम) नहीं पायी जाती है
 (4) दोनों (1) और (3)

174. Read the following statements :

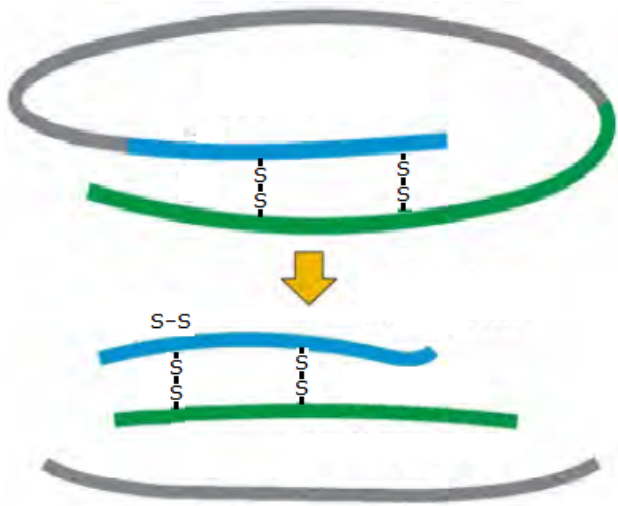
- (i) RNAi involves silencing of specific mRNA due to complementary dsRNA.
 - (ii) RNAi takes place in all prokaryotic organism as a method of cellular defense.
 - (iii) The source of complementary RNA could be from an infection by viruses having RNA genome or transposons that replicate via an DNA intermediate.
- Select the incorrect statement.

- (1) i, iii
- (2) i, ii
- (3) ii, iii
- (4) i, ii, iii

175. Interzonal fibers occur in

- (1) Prophase
- (2) Early metaphase
- (3) Late prophase
- (4) Anaphase

176. The diagram below shows :-



- (1) Maturation of proinsulin into insulin
- (2) Method of proinsulin formation
- (3) Gene therapy
- (4) Enzyme replacement therapy

177. During the G_1 -phase of cell division

- (1) max RNA and proteins are synthesised for cell growth
- (2) DNA and proteins are synthesised
- (3) centriole duplicates in the cytoplasm
- (4) cell undergoes duplication

174. निम्नलिखित कथनों को पढ़ें:

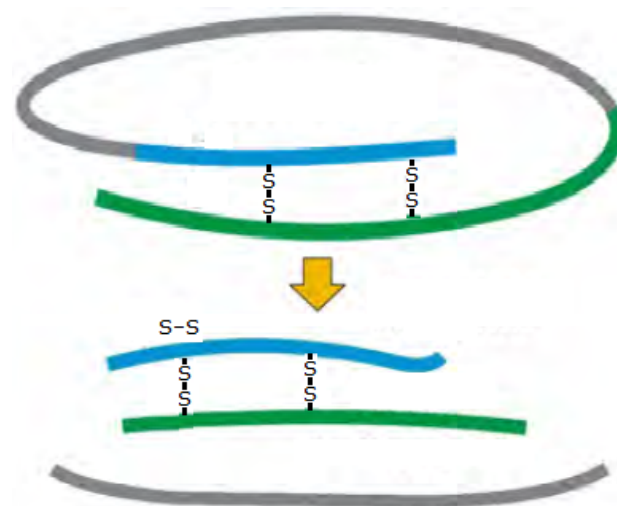
- (i) RNAi में किसी पूरक dsRNA द्वारा विशिष्ट mRNA का निष्क्रियकरण सम्मिलित होता है
 - (ii) RNAi सभी प्रौकैरियोटिक जीवों में कोशिकीय सुरक्षा की एक विधि के रूप में होता है
 - (iii) पूरक आरएनए का स्त्रोत आरएनए जीनोम या ट्रांसपोजोन रखने वाले विषाणु के संक्रमण से हो सकता है जो डीएनए मध्यवर्ती के माध्यम से प्रतिकृत होते हैं
- गलत कथन का चयन करें-

- (1) i, iii
- (2) i, ii
- (3) ii, iii
- (4) i, ii, iii

175. इन्टर जॉनल तन्तु पाये जाते हैं

- (1) प्रोफेज में
- (2) पूर्व मेटाफेज में
- (3) पश्च प्रोफेज में
- (4) एनाफेज में

176. नीचे दिया गया चित्र दर्शाता है:-



- (1) प्राक्इन्सुलीन का इन्सुलीन में परिपक्वन
- (2) प्राक्इन्सुलीन निर्माण की विधि
- (3) जीन उपचार
- (4) एंजाइम प्रतिस्थापन थेरेपी (उपचार)

177. कोशिका विभाजन की G_1 -प्रावस्था के समय होता है

- (1) कोशिका वृद्धि के लिए RNA तथा प्रोटीन का अधिकतम संश्लेषण होता है
- (2) DNA तथा प्रोटीन का संश्लेषण होता है
- (3) कोशिका द्रव्य में सेन्ट्रियोल की प्रतिलिपि बनना
- (4) कोशिका की प्रतिलिपि बनना

178. Which of the following correctly defines a transgenic animal?

- (1) An animal which has foreign DNA and RNA in some of its cells because of an injection of DNA and RNA into the nucleus of the zygote from which it is developed
- (2) An animal which has foreign DNA in all its cells because of an injection of DNA into the nucleus of the zygote from which it is developed
- (3) An animal which has foreign DNA in some of its cells because of an injection of DNA into the nuclei of some of the cells of the blastocyst
- (4) An animal which has foreign DNA in all its cells because of an injection of DNA into the nuclei of some of the cells in adulthood

179. During cell cycle, time taken for the completion of M-phase is

- (1) 5-10% of the total cell cycle
- (2) 10-20% of the total cell cycle
- (3) 30-40% of the total cell cycle
- (4) 40-60% of the total cell cycle

180. Given below are two statements:

Statement-I : The first clinical gene therapy was given in 1990 to a 4 year old girl with adenosine deaminase (ADA) deficiency.

Statement-II : ELISA is based on the principle of antigen antibody interaction. In the light of the above statements, choose the most appropriate answer from the options given below:

- (1) Both Statement-I and Statement-II are incorrect.
- (2) Statement-I is correct but statement-II is incorrect.
- (3) Statement-I is incorrect but Statement-II is correct.
- (4) Both Statement-I and Statement-II are correct.

178. निम्नलिखित में से ट्रांसजेनिक प्राणी की सही परिभाषा क्या होगी?

- (1) एक जन्तु जिसकी कुछ कोशिकाओं में बाहरी DNA और RNA होता है क्योंकि इसके युग्मनज के केन्द्रक में DNA तथा RNA को अन्तः क्षेपित किया जाता है जिससे यह विकसित हुआ है।
- (2) ऐसा प्राणी जिसकी समस्त कोशिकाओं में बाहरी DNA होता है क्योंकि इसके युग्मनज के केन्द्रक में DNA को अन्तः क्षेपित किया जाता है जिससे यह विकसित हुआ है।
- (3) ऐसी प्राणी जिसकी कुछ कोशिकाओं में बाहरी DNA इसलिये आ गया है क्योंकि ब्लास्टोसिस्ट की कुछ कोशिकाओं के केन्द्रकों में यह DNA अन्तः क्षेपित किया गया था
- (4) ऐसा प्राणी जिसकी समस्त कोशिकाओं में बाहरी DNA आ गया है क्योंकि उसके वयस्कपन में कुछ कोशिकाओं के केन्द्रक में DNA को अन्तः क्षेपित किया गया था

179. कोशिका चक्र के दौरान, M-प्रावस्था के पूर्ण होने में लिया गया समय निम्नलिखित में से कितना है-

- (1) कुल कोशिका चक्र का 5-10%
- (2) कुल कोशिका चक्र का 10-20%
- (3) कुल कोशिका चक्र का 30-40%
- (4) कुल कोशिका चक्र का 40-60%

180. नीचे दो कथन दिए गए हैं

कथन-I : जीन चिकित्सा का सबसे पहले प्रयोग वर्ष 1990 में एक चार वर्षीय लड़की में एडीनोसीन डिएमीनेज (ADA) की कमी को दूर करने के लिए किया गया था।

कथन-II : एंजाइम सहलग्न प्रतिरक्षा शोषक आमापन (ELISA) प्रतिजन- प्रतिरक्षी पारस्परिक क्रिया के सिद्धांत पर कार्य करता है।

उपरोक्त कथनों के संदर्भ में, नीचे दिए गए विकल्पों में से सबसे उपयुक्त उत्तर चुने

- (1) कथन-I और कथन-II दोनों गलत हैं।
- (2) कथन-I सही है लेकिन कथन-II गलत है।
- (3) कथन-I गलत है लेकिन कथन-II सही है।
- (4) कथन-I और कथन-II दोनों सही हैं।

Physics - Section A

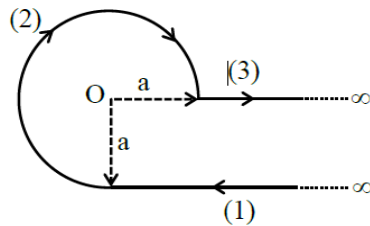
1. **Answer: C**

Sol:

15 cm

2. **Answer: A**

Sol:



$$B_1 = \frac{\mu_0 i}{4\pi a} \otimes$$

$$B_2 = \frac{\mu_0}{4\pi} \frac{i}{a} \left(\frac{3\pi}{2} \right) \otimes$$

$$B_3 = 0$$

$$B_{\text{net}} = B_1 + B_2 + B_3$$

$$= 0 + \frac{3}{8} \frac{\mu_0 i}{a} + \frac{\mu_0 i}{4\pi a}$$

$$\frac{\mu_0 i}{4\pi} \left[1 + \frac{3\pi}{2} \right]$$

3. **Answer: D**

Sol:

$$\vec{S} = 2t^2 \hat{j} + 5\hat{k}$$

at $t = 1$ sec

$$\vec{V} = \frac{ds}{dt} = 4t\hat{j} + 0$$

$$\vec{V} = 4\hat{j} \text{ m/s}$$

4. Answer: C**Sol:**

Force on the charge particle in uniform electric field,

$$F = ma = Eq \text{ or } a = qE/m$$

According to equation of motion,

$$v^2 = u^2 + 2as$$

$$\text{or } v^2 = 0 + 2 \left(\frac{qE}{m} \right) y$$

$$\text{K.E. } E = \frac{1}{2}mv^2$$

$$\frac{1}{2}m \left(\frac{2qE}{m} \right) y = qEy$$

5. Answer: B**Sol:**

$$\begin{aligned} v &= \sqrt{\frac{Y}{\rho}} = \sqrt{\frac{3.2 \times 10^{11}}{8 \times 10^3}} \\ &= \sqrt{0.4 \times 10^8} \\ &= \sqrt{40 \times 10^6} \\ &= 6.32 \times 10^3 \text{ m/s} \end{aligned}$$

6. Answer: D**Sol:**we know that Bulk modulus $B = V \frac{\Delta P}{\Delta V}$

$$\text{Also } V = \frac{4}{3}\pi R^3$$

$$\Delta V = 4\pi R^2 \Delta R$$

$$\text{So } B = \frac{4}{3}\pi R^3 \times \frac{P}{4\pi R^2 \Delta R} = \frac{R \times P}{3\Delta R}$$

$$\therefore \frac{\Delta R}{R} = \frac{P}{3B}$$

7. Answer: D**Sol:**

$$\rho = \frac{m}{v} = \frac{m}{a.b.c.}$$

$$\left(\frac{d\rho}{\rho} \right) \% = \left(\frac{dm}{m} \% + \frac{da}{a} + \frac{db}{b} + \frac{dc}{c} \right) \%$$

$$\Rightarrow \frac{d\rho}{\rho} = (1.5 + 1 + 1 + 1) \%$$

$$\Rightarrow \frac{d\rho}{\rho} \% = 4.5 \%$$

8. Answer: B**Sol:**

The magnetic field produced due to the current wire is in inward direction and when we move square loop away from the wire the magnetic field line passing through square loop decreases and these continuous change in flux induced clockwise current in the square loop.

9. Answer: C**Sol:**

$$F_1 = F_2$$

$$\frac{\mu v_1^2}{R_1} = \frac{\mu v_2^2}{R_2}$$

$$\left(\frac{v_1}{v_2}\right)^2 = \frac{R_1}{R_2}$$

$$\frac{v_1}{v_2} = \left(\frac{3}{4}\right)^{\frac{1}{2}} = \frac{\sqrt{3}}{2}$$

10. Answer: A**Sol:**

$$F = qE_{\text{dipole}}$$

$$\left(E_{\text{dipole}} \propto \frac{1}{r^3}\right)$$

$$\Rightarrow F \propto \frac{1}{r^3}$$

If distance is doubled then

$$\Rightarrow F_2 = \frac{F}{8}$$

11. Answer: D**Sol:**

According to Wien's displacement law,

$$\lambda_m T = \text{constant}$$

$$\therefore (\lambda_m)_P T_P = (\lambda_m)_Q T_Q$$

$$\text{or } \frac{T_P}{T_Q} = \frac{(\lambda_m)_Q}{(\lambda_m)_P} = \frac{900 \text{ nm}}{300 \text{ nm}} = 3$$

According to Stefan-Boltzmann law, rate of energy radiated by a body is

$$E = \sigma A T^4 = \sigma 4\pi R^2 T^4$$

(where, A = surface area = $4\pi R^2$)

$$\therefore \frac{E_P}{E_Q} = \left(\frac{R_P}{R_Q}\right)^2 \left(\frac{T_P}{T_Q}\right)^4 = \left(\frac{9 \text{ cm}}{27 \text{ cm}}\right)^2 (3)^4 = 9$$

12. Answer: B**Sol:**Density of liquid, $\rho_l = 760 \text{ kg/m}^3$ Density of mercury, $\rho_m = 13600 \text{ kg/m}^3$

Height of liquid column in mercury barometer,

$$h_m = 76 \text{ cm} = 0.76 \text{ m}$$

If height of liquid in liquid column be h_l , then

$$\rho_{\text{liquid}} = \rho_{\text{mercury}}$$

$$\Rightarrow h_l \rho_l g = h_m \rho_m g$$

$$\Rightarrow h_l = \frac{h_m \rho_m}{\rho_l} = \frac{0.76 \times 13600}{760}$$

$$= 13.6 \text{ m}$$

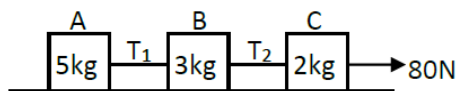
13. Answer: D**Sol:**

Percentage error

$$\frac{\Delta A}{A} \times 100 = 3$$

$$\frac{\Delta P}{P} \times 100 + 2 \frac{\Delta Q}{Q} + \frac{1}{2} \frac{\Delta R}{R} \times 100 + \frac{\Delta S}{S} \times 100$$

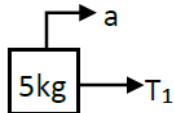
$$= 3 \times 0.5 + 2 \times 1 + 0.5 \times 3 + 1.5 = 6.5 \%$$

14. Answer: A**Sol:**

The common acceleration is given by

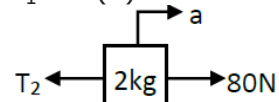
$$a = \frac{80}{10} = 8 \text{ m/s}^2$$

F.B.D of 5 kg



$$T_1 = 5(a)$$

$$T_1 = 5(8) = 40 \text{ N}$$



$$80 - T_2 = 2(8)$$

$$T_2 = 80 - 16 = 64 \text{ N}$$

15. Answer: D**Sol:**

Given :

$$I = I_A \sin \omega t + I_B \cos \omega t$$

$$\text{Rms value is given by } I_{\text{rms}} = \sqrt{\frac{\int I^2 dt}{\int dt}}$$

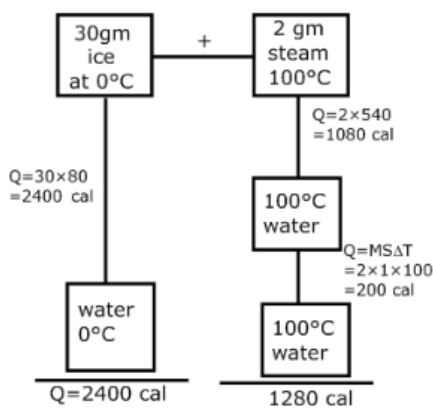
As we know that the avg value of

$$\sin(\theta) = \cos(\theta) = 0 \text{ and } \sin^2(\theta) = \cos^2(\theta) = 0$$

$$I_{\text{rms}} = \sqrt{\frac{I_A^2 + I_B^2}{2}}$$

16. Answer: B**Sol:**

The net gravitational force inside a spherical shell is zero.

17. Answer: A**Sol:**

final temp of the mixture = 0°C (Ice completely not melt)

18. Answer: B**Sol:**

$$F = \frac{dp}{dt} = m \frac{dv}{dt} = \frac{m \times 2v}{1/50} = 2 \times 10^4 \text{ N}$$

19. Answer: A**Sol:**

$$Y = \frac{F/A}{x/L} = \frac{FL}{Ax} \Rightarrow \frac{F}{x} = \frac{YA}{L}$$

$$\therefore \text{Slope} = \frac{YA}{L} = \tan 60^\circ = \sqrt{3}$$

Therefore, the correct answer is (1)

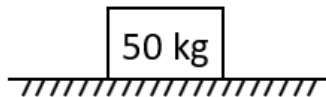
20. Answer: B**Sol:**

Since, the velocity of an EM wave is given by the vector product of Electric field and magnetic field,

$$\vec{v} = \vec{E} \times \vec{B}$$

and wave is propagating in the $+Z$ - direction.

$$\hat{k} = E_0 \hat{i} \times B_0 \hat{j}$$

21. Answer: D**Sol:**

$$\mu_k = 0.3$$

$$f_k = \mu_k N$$

$$= \mu_k mg$$

$$= 0.3 \times 50 \times 9.8$$

$$= 147 \text{ N}$$

22. Answer: B**Sol:**

$$g = \frac{g}{\left(1 + \frac{h}{R}\right)^2} = \frac{4g}{9} \quad \left(h = \frac{R}{2}\right)$$

$$\text{decrease} = g - g'$$

$$= g - \frac{4g}{9} = \frac{5g}{9}$$

23. Answer: C**Sol:**

Let the plank shifts to left by distance x

$$M(L - x) = 2Mx \Rightarrow x = \frac{L}{3}$$

24. Answer: A**Sol:**

To eject out electron from metal surface the incident wavelength should be less than threshold wavelength $[\lambda_1 < \lambda_0]$

25. Answer: C**Sol:**

Range of a projectile is given by

$$R = \frac{u^2 \sin(2 \times 15)}{g} = \frac{u^2}{2g}$$

$$\Rightarrow \frac{u^2}{g} = 100$$

$$R' = \frac{u^2 \sin(2 \times 45)}{g} = \frac{u^2}{g} = 100 \text{ m}$$

26. Answer: A**Sol:**Here, $R_{\text{eff}} = R_1 + R_2$ or, $\frac{L+L}{\sigma_{\text{eff}} A} = \frac{L}{\sigma_1 A} + \frac{L}{\sigma_2 A}$ (both wires are identical so have same cross section A)

$$\frac{2}{\sigma_{\text{eff}}} = \frac{1}{\sigma_1} + \frac{1}{\sigma_2}$$

$$\sigma_{\text{eff}} = \frac{2\sigma_1\sigma_2}{\sigma_1 + \sigma_2}$$

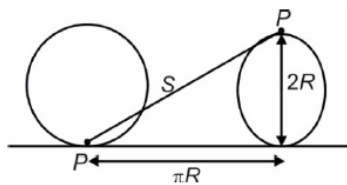
27. Answer: B**Sol:**Given, refractive index = $\frac{5}{3}$, distance = 4 m

So, with the help of Pythagoras theorem

$$\sin(C) = \frac{x}{\sqrt{r^2 + x^2}} = \frac{1}{\mu}$$

$$\Rightarrow r = \frac{h}{\sqrt{\mu^2 - 1}} = \frac{4}{\sqrt{\frac{5}{4} - 1}} = \frac{4}{\sqrt{16/9}}$$

$$= \frac{4 \times 3}{4} = 3 \text{ m}$$

28. Answer: B**Sol:**

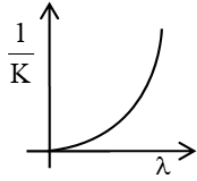
$$|\vec{S}| = \sqrt{(\pi R)^2 + (2R)^2}$$

29. Answer: D**Sol:**

De-Broglie wavelength :

$$\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{\sqrt{2mK}} \Rightarrow \lambda \propto \frac{1}{\sqrt{K}}$$

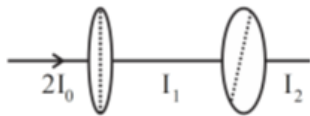
$$\Rightarrow \lambda^2 \propto \frac{1}{K} \quad \text{or} \quad \{y \propto x^2\}$$

**30. Answer: B****Sol:**

According to given figure, when we move from A to B.
using KVL,

$$V_A - 9 - 3 \times 1 - 8 - 3 \times 2 - 7 = V_B$$

$$= V_A - V_B = 33 \text{ V}$$

31. Answer: C**Sol:**

$$I_1 = \frac{I}{2} = \frac{(2I_0)}{2} = I_0$$

$$I_2 = I_1 \cos^2 30^\circ$$

$$= I_0 \cdot \frac{3}{4} = \frac{3I_0}{4}$$

32. Answer: C**Sol:**

$$r = 1 \text{ m}$$

$$\alpha = 6 \text{ rad/s}^2$$

$$\omega = 2\sqrt{2} \text{ rad/s}$$

$$a_{\text{net}} = \sqrt{(a_r)^2 + (a_t)^2}$$

$$a_r = \frac{v^2}{r} = \frac{8}{1} = 8$$

$$a_t = r\alpha = 6$$

$$\therefore a_{\text{net}} = \sqrt{64 + 36}$$

$$= \sqrt{100}$$

$$= 10$$

33. Answer: D**Sol:**

$$B({}_1\text{H}^2) = 1.1 \text{ MeV}$$

$$B({}_2\text{He}^4) = 7.0 \text{ MeV}$$

$$\text{Energy release} = 4(7.0) - 4(1.1)$$

$$= 28 - 4.4 = 23.6 \text{ MeV}$$

34. Answer: B**Sol:**

Given,

$$P_1 = 6 \text{ kW}$$

$$P_2 = 2 \text{ kW}$$

$$P_{\text{series}} = \frac{P_1 P_2}{P_1 + P_2} \text{ and } P_{\text{parallel}} = P_1 + P_2$$

According to question,

$$\frac{P_{\text{series}}}{P_{\text{parallel}}} = \frac{\frac{6 \times 2}{6+2}}{6+2} = \frac{12}{8 \times 8} = \frac{3}{16}$$

35. Answer: A**Sol:**

Since the lenses are identical in nature

$$\frac{1}{f_q} = \frac{1}{f_1} + \frac{1}{f_2} + \frac{1}{f_3} + \frac{1}{f_4} + \frac{1}{f_5}$$

Power

$$P(\text{diopetre}) = \frac{1}{f(\text{in m})}$$

$$25 = \frac{5}{f}$$

$$f = \frac{1}{5} \text{ m} = 20 \text{ cm}$$

36. Answer: A**Sol:**

Both (Assertion) and (Reason) are correct and (Reason) is not the correct explanation of (Assertion).

37. Answer: A**Sol:**

Use the concept of reversed and forward biasing.

38. Answer: B**Sol:**

Magnifying power

$$m = \frac{f_0}{f_e}$$

there $f_0 = 200$

$$f_e = 4$$

So $m = f_0 / f_e$

$$m = \frac{200}{4}$$

$$m = 50$$

Hint:

Recall magnification.

39. Answer: D**Sol:**

$$3.2 \text{ kg}$$

40. Answer: C**Sol:**As the capacitance in air is $C = \frac{\epsilon_0 A}{d}$ when the dielectric slab of dielectric constant K is filled $C' = \frac{K\epsilon_0 A}{d} = KC$ also we know that the potential difference is given by $V = \frac{Q}{C}$ and energy is $U = \frac{Q^2}{2C}$

If a dielectric slab of dielectric constant K is filled in between the plates of a capacitor after charging the capacitor (i.e., after removing the connection of battery with the plates of capacitor) the potential difference between the plates reduces to $\frac{1}{K}$ times and the potential energy of capacitor reduces to $\frac{1}{K}$ times but there is no change in the charge on the plates.

41. Answer: C**Sol:**

From the given question

$$I_1 = I_0$$

$$I_2 = 4I_0$$

the required ratio is given by

$$\frac{I_{\max}}{I_{\min}} = \frac{(\sqrt{I_1} + \sqrt{I_2})^2}{(\sqrt{I_1} - \sqrt{I_2})^2}$$

$$= \frac{9I_0^2}{I_0^2} = 9$$

42. Answer: C**Sol:**

$$\frac{\sqrt{3}a}{2}$$

43. Answer: C**Sol:**

A piece of semiconductor is connected in series in an electric circuit. On increasing the temperature, the current in the circuit will increase because with rise in temperature, resistance of semiconductor decreases, hence overall resistance of the circuit increases, which in turn increases the current in the circuit.

44. Answer: A**Sol:**

By theory

P-(iv), Q-(iii), R-(ii), S-(i)

45. Answer: B**Sol:**

$$P = \vec{F} \cdot \vec{v}$$

$$P = (10\hat{i} + 10\hat{j} + 20\hat{k})$$

$$(5\hat{i} - 3\hat{j} + 6\hat{k})$$

$$P = 50 - 30 + 120$$

$$P = 140W$$

Chemistry - Section A

46. Answer: A

Sol:

$$N = \frac{W}{M_{wt}} \times N_A$$

$$\Rightarrow N = \frac{1}{2} \times N_A = 0.5 N_A \text{ molecules}$$

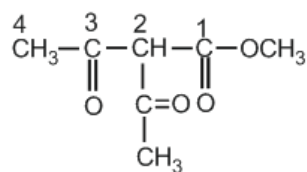
Option

$$(1) 14 \text{ gmN}_2 \Rightarrow \frac{14}{28} \times N_A = 0.5 N_A \text{ molecules}$$

47. Answer: C

Sol:

The I.U.P.A.C. name of the given compounds



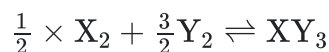
Methyl-2-acetyl-3-oxobutanoate

The principal functional group is ester group.

48. Answer: A

Sol:

The given reaction is



$$\Delta S = S_{XY_3} - \left[\frac{1}{2} S_{X_2} + \frac{3}{2} S_{Y_2} \right]$$

$$= 50 - \left[\frac{1}{2} \times 60 + \frac{3}{2} \times 40 \right]$$

$$= 50 - [90] = -40 \text{ JK}^{-1} \text{ mol}^{-1}$$

$$\Delta G = \Delta H - T\Delta S$$

$$\text{Eq. } (\Delta G=0) : T = \frac{\Delta H}{\Delta S} = \frac{-30 \times 1000}{-40}$$

$$= 750 \text{ K}$$

49. Answer: B

Sol:

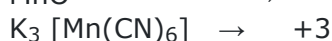
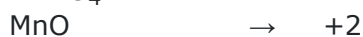
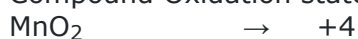
$$i = \frac{\text{normal Mol. wt.}}{\text{exp. Mol. wt.}} > 1$$

$$i = \text{normal Mol. wt.} > \text{exp. Mol. wt.}$$

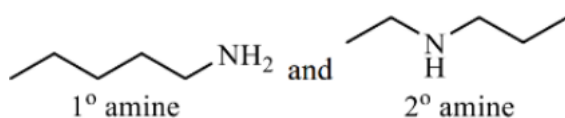
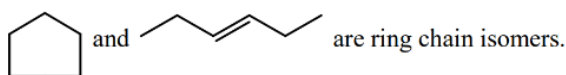
The experimental molecular weight of an electrolyte will always be less than its calculated value because the value of i is greater than unity (i.e. $i > 1$), for dissociation.

50. Answer: C**Sol:**

Compound Oxidation state



↑ in +ve oxidation state ↓ in a atomic size.

51. Answer: A**Sol:**

Both functional isomers.

52. Answer: D**Sol:**

Molarity of aqueous glucose = 1M

$$m = \frac{M \times 1000}{1000 \times d - MM_{\text{wt(solute)}}}$$

$$m = \frac{1 \times 1000}{1200 - 180} = 0.98$$

$$\Delta T_b = i \times K_b \times m$$

i=1 for glucose

$$\Delta T_b = 0.98 K_b$$

53. Answer: B**Sol:**

Energy of electron in multielectron species are found according to Aufbau principle so.

(1) $(n + \ell)$ high energy high.

(2) $(n + \ell)$ same the n high energy high.

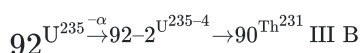
So	n	ℓ	<u>n + ℓ</u>	Order of Energy I > II > III > IV
(I)	4	2	6	
(II)	3	2	5	
(III)	4	1	5	
(IV)	3	1	4	

54. Answer: C**Sol:**

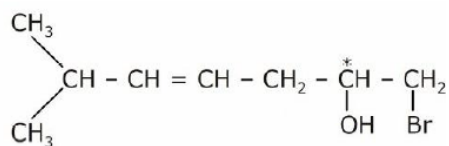
$$\Delta_f H_{\text{CO}_2} = \Delta_c H_{\text{graphite}}$$

$$q = \frac{\Delta_c H}{M_{\text{wt}}} \times w \Rightarrow 1000 = \frac{95}{12} \times w$$

$$\Rightarrow w = 126.3 \text{ gm}$$

55. Answer: C**Sol:****56. Answer: C****Sol:**(I) For 1st order reaction, $\alpha = 1 - e^{-kt}$ At $t = 0$, $\alpha = 0$ and at t , $\alpha \rightarrow 1$ (II) $x = kt$ for zero order reaction

$$a_0\alpha = kt \Rightarrow \alpha = \left(\frac{k}{a_0}\right)t$$

 \therefore Straight line passing through origin.**57. Answer: C****Sol:**asymmetric T.S.I = $2^n = 2^2 = 4$ $n = \text{no. of double bond} + \text{no. of chiral center} = 1 + 1 = 2$

(C) 4

58. Answer: D**Sol:**

O.N. of Mn

 MnO_4^{2-} & +6 MnO_4^- & +7 MnO_2 & +4

So, +2 & +3 are not available

59. Answer: C**Sol:**

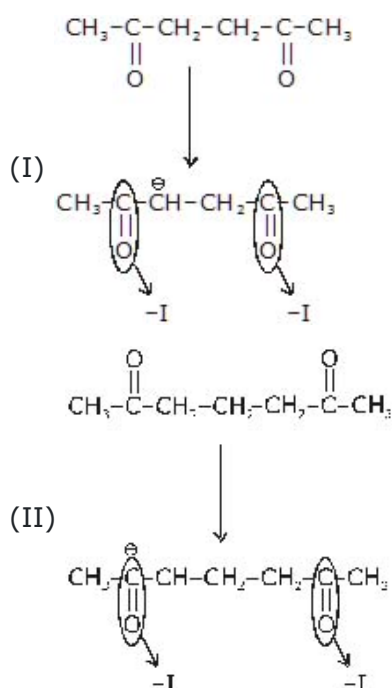
$$\lambda = K \frac{1000}{N}$$

60. Answer: D**Sol:**

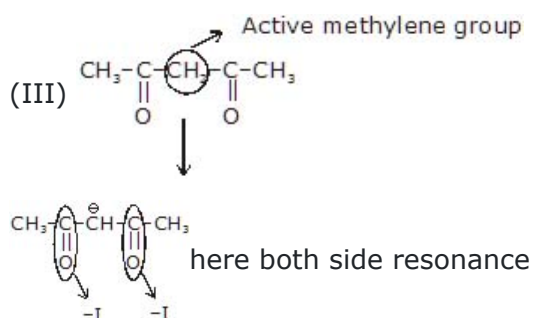
Along the period EN increases so, non metallic character increases.

61. Answer: B**Sol:**

III > I > II



This is at more distance so least stable.

**62. Answer: D****Sol:**In arrhenius equation, $k = Ae^{\frac{E_a}{RT}}$

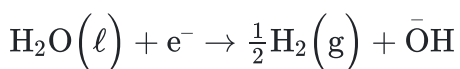
At very low temperature,

$$\frac{1}{T} \rightarrow \infty \text{ means } T = 0$$

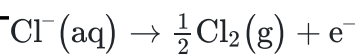
$$\therefore A \neq k$$

63. Answer: A**Sol:**

Reaction at cathode :

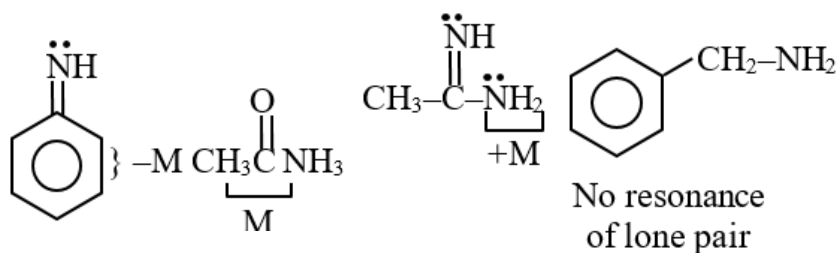


Reaction at anode



64. Answer: B**Sol:**

π bond is stronger than σ bond.

65. Answer: A**Sol:**

(-M) of $\text{CH}_3\text{-C}(=\text{O})\text{-}$ is greater than (-M) of -Ph that's why amide is weaker base than aniline.

66. Answer: A**Sol:**

$$(1) -2e^{\ominus} + \text{Cu}^{+2} \rightarrow \text{Cu} \quad \Delta G_1^0 = -2F \times 0.339$$

$$(2) \text{Cu}^{2+} + e^{\ominus} \rightarrow \text{Cu}^{\oplus} \quad \Delta G_2^0 = -1 \times F \times 0.153$$

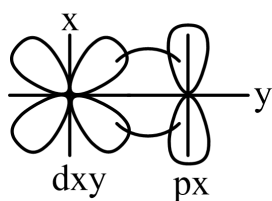
$$(3) \text{Cu}^{\oplus} + e^{\ominus} \rightarrow \text{Cu} \quad \Delta G_3^0 = -1F \times E^0$$

$$3 = 1 - 2$$

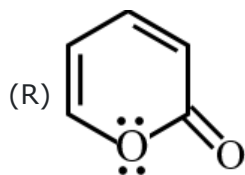
$$-FE^0 = -2F \times 0.339 + 1 \times F \times 0.153$$

$$E^0 = 0.678 - 0.153$$

$$E^0 = 0.525$$

67. Answer: C**Sol:**

π -bond

68. Answer: C**Sol:**

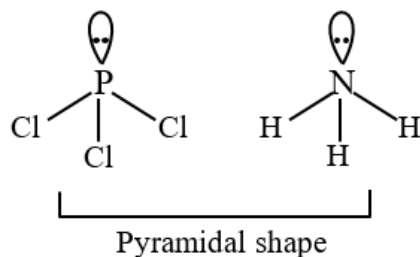
1 lone pair of will undergo resonacne but the other will not.

$\therefore 6\pi$ delocalization

\therefore Aromatic

69. Answer: C**Sol:**

HCl, NaCl, NH_4OH

70. Answer: C**Sol:****71. Answer: C****Sol:**

(I) It is 1° allylic :- Highly favoured SN_2

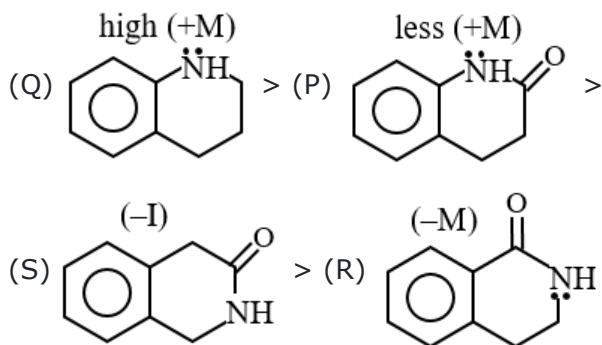
(II) It is 3° allylic :- Highly favoured SN_1

72. Answer: A**Sol:**

Fact

73. Answer: A**Sol:**

Both Assertion and Reason are correct and Reason is correct for the Assertion.

74. Answer: A**Sol:**Rate $\alpha(+)$ effect on benzene ring**75. Answer: C****Sol:**

On mixing the two solution

$$[Ag^+] = \frac{.01}{2} = 0.005M$$

$$[Cl^-] = \frac{.01}{2} = 0.005M$$

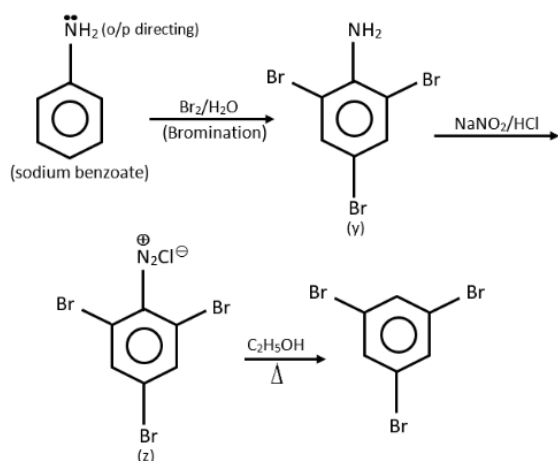
$$IP \text{ of } AgCl = 0.005 \times 0.005 = 2.5 \times 10^{-5}$$

$$\therefore IP > K_{sp}$$

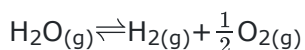
Precipitate occur

76. Answer: B**Sol:**

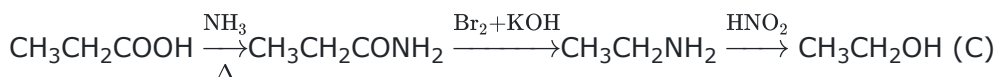
Both Assertion and Reason are correct but Reason is not correct for Assertion

77. Answer: D**Sol:****78. Answer: B****Sol:**

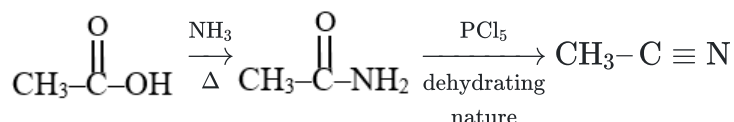
_____ All ligands are Lewis bases as they donate lone pair of electrons to the metal ion to _____
 form coordinate covalent bonds.

79. Answer: C**Sol:**

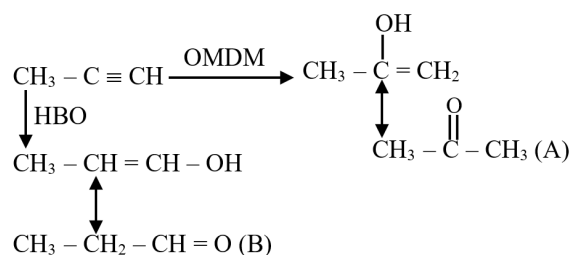
In this reaction volume is increasing in the forward reaction. So on increasing temperature reaction will proceed in forward direction.

80. Answer: D**Sol:****81. Answer: B****Sol:**

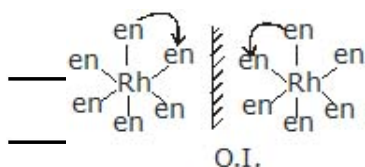
AgBr is sensitive to light which turns dark on contact with it, so it is used in photography. Photographic films and plates are made by coating a thin layer of silver bromide emulsion in gelatin over glass plates or celluloid films. Silver bromide is light sensitive, and when exposed to light, the bromide ion is ionized and the freed electron reduces a nearby silver ion

82. Answer: A**Sol:****83. Answer: B****Sol:**

NaCl & KCl are soluble salts thus provide sufficient concentration of Cl^- while Hg_2Cl_2 being insoluble salt do not provide sufficient concentration of Cl^- for chromyl chloride test.

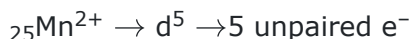
84. Answer: B**Sol:****85. Answer: A****Sol:**

both are show optical isomerism.



86. Answer: C**Sol:**

Compound A, B, and D has anomeric carbon and convert into open chain compound which has aldehyde as functional group except the compound given in option C, which is glycosides.

87. Answer: A**Sol:**

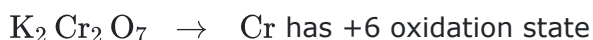
$$\mu = \sqrt{n(n+2)} \text{ B.M.}$$

n = no. of unpaired electron

On increasing no. of unpaired electron, magnetic moment also increases.

88. Answer: C**Sol:**

In KMnO_4 , Mn has an oxidation state of +7 therefore doesn't have an electron in d and s orbital which implies there is no d-d transition in KMnO_4 and colour will appear due to charge transfer spectra.



$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ & KMnO_4 both are colored compounds due to charge transfer spectra.

89. Answer: B**Sol:**

Ga > Al Ga has more ionization energy than Al due to the ineffective screening effect.

Pb > Sn There is a slight increase in I.E from Sn to Pb because of the poor shielding effect of intervening d and f orbitals and an increase in the size of the atom.

Tl > In The increase in ionization energy from In to Tl is due to the poor screening effect of 14f electrons present in the inner shell.

He > Ne Noble Gases have a very stable electron configuration, therefore, they have the highest amount of ionization energy within their periods. It decreases down a family because electrons farther from the nucleus are easier to remove.

90. Answer: A**Sol:**

Ca salts impart a brick red colour to the flame.

Sr gave crimson to red colour to a flame.

Na imparts a yellow colour to bunsen flame

Co imparts silver-white colour to bunsen flame.

MOTION EDUCATION | 394 - Rajeev Gandhi Nagar | ☎ : 1800-212-1799 | url : www.motion.ac.in |

Biology - Section A

91. Answer: B

Sol:

Axile

92. Answer: B

Sol:

NCERT 11th Page No.308

93. Answer: A

Sol:

The biological species concept, as first proposed by Mayr, groups the members of the same species organisms that can potentially interbreed to produce fertile offspring.

94. Answer: D

Sol:

Pleura

95. Answer: C

Sol:

Statement I is incorrect but statement II is correct.

The **Annelids** are **coelomate** and triploblastic. Their body is **segmented**. **Arthropods** are metamerically **segmented** and **coelomate** animals.

Body is **unsegmented** with variety of shapes and covered with calcareous shell in molluscs. They are triploblastic and **coelomate** animals with Organ system level of organisation.

Organisms belonging to the phylums **Coelenterata, Echinodermata and Ctenophora exhibit radial symmetry**. Echinoderms have radial symmetry as adults and bilateral symmetry as larvae.

96. Answer: D

Sol:

The following cells contributes to the formation of seminal plasma-

1) Prostrate gland- It secretes a slightly alkaline fluid that constitutes around 30% of the volume of the semen along with spermatozoa and seminal vesicle fluid.

2) Seminal vesicles- It contributes around 50 - 70% of the fluid that ultimately becomes the semen.

3) Cowper's gland - It is also known as bulbourethral gland that contributes around 1% of the semen ejaculated.

Hence, the correct answer is option "4".

97. Answer: D

Sol:

Motion Education Pvt. Ltd. | 204, Rajawade Nagar, I.I.T. Road, New Delhi - 110028, India | www.motion.ac.in |
Class 12th NCERT Page No. 224

98. Answer: A**Sol:**

Carbon fixation pathway in C3 plants was discovered by Calvin, Benson and Basham in unicellular alga *Chlorella* using C-14 labelled carbon dioxide.

Radioactive isotope technique has helped in the investigation of Calvin cycle. With the help of **14C**, he discovered that PGA is the first CO₂ fixation product in photosynthesis of alga.

The **Moll's half leaf experiment** is popularly known to be performed to demonstrate the necessity of carbon dioxide for the process of photosynthesis to form starch.

The **flash photolysis method** was developed to study transient absorption of the samples.

Inverted funnel experiment to show that oxygen is produced during photosynthesis.

99. Answer: A**Sol:**

NCERT 11th Page No.311

100. Answer: A**Sol:**

11th NEW NCERT PAGE NO. 6

101. Answer: B**Sol:**

Apocarpous, the gynoecium comprises two or more carpels that are free. For example- *ranunculus*. Hence, an apocarpous flower is found in *ranunculus*(buttercup).

102. Answer: D**Sol:**

Both statement I and statement II are correct

103. Answer: C**Sol:**

Among the following option:

Option "3" is correct as Aschelminthes are pseudocoelomates and sexes are also separate (dioecious in nature).

Option "1" is incorrect as Porifera have internal fertilization, not external fertilization.

Option "2" is incorrect as Coelenterates have radial symmetry and do not exhibit asymmetry.

Option "4" is incorrect as Arthropoda has an open circulatory system, not a closed circulatory system.

104. Answer: B**Sol:**

Motion Education | 394 - Raipur Gandhi Nagar | ☎ : 1800-212-1799 | url : www.motion.ac.in |
 Class 12th NCERT Page No. 35

105. Answer: B**Sol:**

Pyramid of energy is always upright

106. Answer: B**Sol:**

In C₄ -plants every CO₂ molecule has to be fixed twice, so these plants are needed more energy for the synthesis of hexose sugar molecules than C₃ -plants in which CO₂ has to be fixed only once.

18 ATP molecules are required by C₃-plants for the synthesis of one molecule of hexose sugar while 30 ATP molecules are needed by the C₄ -plants for the same.

Thus, C₄ -plants have a need of 12 ATP molecules extra than C₃ -plants for the synthesis of one molecule of hexose sugar.

107. Answer: B**Sol:****Depolarisation**

When an electrical stimulus is given to a nerve fibre, an action potential is generated. The membrane becomes permeable to sodium ions than to potassium ions. This results into positive charge inside and negative charge outside the nerve fibre. Hence, the membrane is said to be depolarized. There is no significant role in Na-K ATPase pump.

Polarisation

The main function of the Na-K ATPase pump is to maintain resting potential so that the cells will be keeping in a state of a low concentration of sodium ions and high levels of potassium ions within the cell (intracellular).

108. Answer: D**Sol:**

E. coli is a gram-negative, rod shaped, motile or nonmotile bacteria. E. coli contains a double stranded DNA as its genetic material. The DNA is not associated with any histone proteins so it is referred to as naked DNA. This DNA is circular with no free ends.

109. Answer: B**Sol:**

The law of segregation states that copies of genes separate or segregate so that each gamete receives only one allele.

As chromosomes separate into different gametes during meiosis, the two different alleles for a particular gene also segregate so that each gamete acquires one of the two alleles.

Hence, the correct answer is option "2" - Alleles of a gene separate from each other leading to the separation of the types.

110. Answer: C**Sol:**

The spleen is the largest lymphatic organ in the body. Surrounded by a connective tissue capsule that extends inward to divide the organ into lobules, the spleen consists of two types of tissue called white pulp and red pulp. The white pulp is lymphatic tissue consisting mainly of lymphocytes around arteries.

111. Answer: A**Sol:****Animal** - Planaria, **Phylum** - Platyhelminthes, **Character** - Regeneration**112. Answer: C****Sol:**

Colostrum is the first milk which is released by the mammary gland after the delivery on birth of a newborn.

This milk is released after 2-3 days and is yellowish, thin fluid which is rich in protein, antibodies and is low in fat.

This milk is beneficial for the growth and development of newborn.

Hence, the correct answer is option "3" - Protein, antibodies and low in fat.

113. Answer: D**Sol:**

Tropical rain forests are found in equatorial and subequatorial regions. The forests receive all the external inputs for optimum plant growth. Due to the abundant plant growth, tropical rain forests are home to a large number of animals. Therefore the density of organisms is high in it.

In grasslands fire occur periodically which prevent tree growth.

In savannah periods of drought are common.

In deciduous forests, vegetation composed primarily of broad-leaved trees that shed all their leaves during one season

114. Answer: B**Sol:**

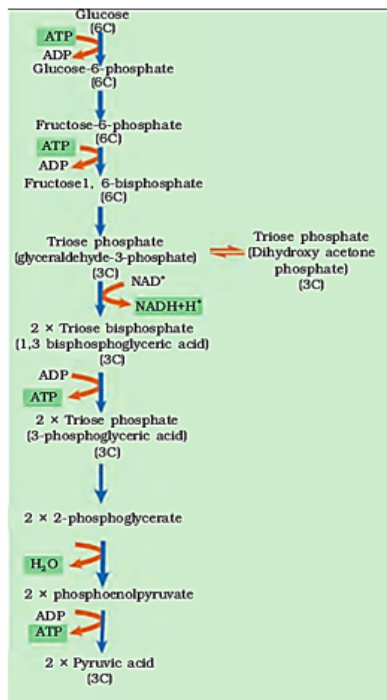
A crucial events in aerobic respiration are :

(i) The complete oxidation of pyruvate by the stepwise removal of all hydrogen atoms leaving 3 molecules of CO_2 . This process takes place in the matrix of mitochondria and called Krebs' cycle.

(ii) The passing on of the electrons removed as part of the hydrogen atom to molecular O_2 with simultaneous synthesis of ATP. This process is located on the inner membrane of the mitochondria and called ETS.

115. Answer: C**Sol:**

Given reaction is the part of glycolysis.

**116. Answer: B****Sol:**

A resting neuron is negatively charged on the inside (due to the presence of chlorine ion and protein) and positively charged on the outside (due to the presence of sodium ions). In a resting neuron, there are concentration gradients across the membrane for Na^+ and K^+ .

These ionic gradients across the resting membrane are maintained by the active transport of ions by the sodium-potassium pump which transports 3 Na^+ outwards for 2 K^+ into the cell.

117. Answer: C**Sol:**

Peptidoglycan

118. Answer: D**Sol:**

Consideration of one character at one time contribute to the success of Mendel.

119. Answer: C**Sol:**

Mollusca—Those organisms who possess a covering of calcium carbonate over their body, it can cover the whole body or cover it partially.

Their body is divided into four parts;

- 1.) Head
- 2.) Mantle
- 3.) Visceral hump
- 4.) Muscular foot

There is a cavity in their body for breathing and for removing waste. i.e. for excretion. The blood is pumped by the heart passes through large vessels into open spaces or body cavities in the case of the Mollusca.

Blue colour respiratory pigment hemocyanin is present.

120. Answer: A**Sol:**

Both **(A)** and **(R)** are true and **(R)** is the correct explanation of **(A)**

121. Answer: B**Sol:**

Medical Termination of Pregnancy It is the intentional or voluntary termination of pregnancy before the full term. It is also called induced abortion.

About 45 to 50 million MTP are performed all over the world which accounts for 1/5th of the total number of conceiving pregnancy. MTP was legalized by Government of India in 1971.

MTP is to get rid of unwanted pregnancy due to the failure of contraceptive, or rapes, and when continued pregnancy leads to harmful or fatal consequences for mother or foetus or both. MTP is considered safe during the first trimester of pregnancy

122. Answer: A**Sol:**

species → population → community → biome, Explanation: A number of species living in a particular area makes the population. Different population of an ecosystem forms community and communities in a geographical area are called biome.

123. Answer: D**Sol:**

The hypophyseal portal system is a system of blood vessels in the brain that connects the hypothalamus with the anterior pituitary. Its main function is the transport and exchange of hormones to allow fast communication between both glands. It is present in higher vertebrates like amphibians, mammals, birds, and reptiles.

The main hormones transported by the system include gonadotropin-releasing hormone, corticotropin-releasing hormone, growth hormone-releasing hormone, and thyrotropin-releasing hormone.

124. Answer: A**Sol:****Phycomycetes (Algal fungi):**

- (a) Phycomycetes are called algal fungi (Phycus = alga) because of aquatic habitat and form of thallus.
- (b) They have aseptate and coenocytic mycelium.
- (c) Asexual reproduction occurs through zoospores and aplanospores produced in sporangia.
- (d) Sexual reproduction takes place by similar (isogamy) or dissimilar (anisogamy) or (oogamy) gametes, e.g., Rhizopus, Albugo etc.

125. Answer: D**Sol:**

11th Old NCERT PAGE NO. 70

126. Answer: D**Sol:**

In regulation of kidney, an **excessive loss of fluid** from the body can activate these receptors which stimulate the hypothalamus to release antidiuretic hormone (**ADH**) or vasopressin from the neurohypophysis.

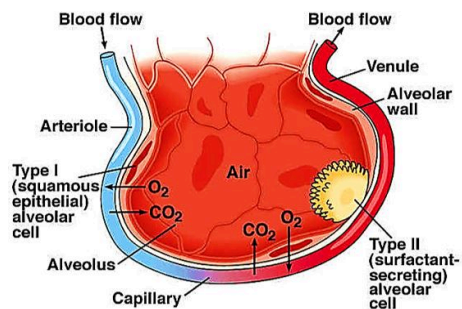
DCT : It helps in selective secretion of hydrogen and potassium ions and reabsorption of HCO_3^- .

PCT : It helps to maintain the pH and ionic balance of the body fluids by selective secretion of hydrogen ions and ammonia into the filtrate and by absorption of HCO_3^- from it.

A **fall** in glomerular blood flow/glomerular blood pressure/GFR can activate the JG cells to release renin which converts angiotensinogen in blood to angiotensin I and further to **angiotensin II**.

127. Answer: A**Sol:**

The squamous epithelium is made of a single thin layer of flattened cells with irregular boundaries. They are found in the walls of blood vessels and air sacs of lungs and are involved in functions like forming a diffusion boundary. The edges of the squamous cells are irregular and there are special junctions between neighbouring cells which help to bind them firmly together. These are present in areas such as renal capsules of the kidney, the alveoli of the lungs and walls of the blood capillaries. It also presents in the hollow linings of the blood vessels and heart chambers to allow frictionless flow of fluids.



The cuboidal epithelium is composed of a single layer of cube-like cells. This is commonly found in ducts of glands and tubular parts of nephrons in kidneys and its main functions are secretion and absorption. The epithelium of proximal convoluted tubule (PCT) of nephron in the kidney has microvilli.

Hence, the correct answer is **Walls of blood vessels.**

128. Answer: C**Sol:**

In 1953, Stanley Miller reported the production of biomolecules or organic compound like amino acid from simple gaseous starting materials, using an apparatus constructed to simulate the primordial Earth's atmosphere-ocean system. Miller introduced 200 ml of water, 100 mmHg of H₂, 200 mmHg of CH₄, and 200 mmHg of NH₃ into the apparatus, then subjected this mixture, under reflux, to an electric discharge for a week, while the water was simultaneously heated. The purpose of this manuscript is to provide the reader with a general experimental protocol that can be used to conduct a Miller-Urey type spark discharge experiment, using a simplified 3 L reaction flask. Since the experiment involves exposing inflammable gases to a high voltage electric discharge, it is worth highlighting important steps that reduce the risk of explosion. The general procedures described in this work can be extrapolated to design and conduct a wide variety of electric discharge experiments simulating primitive planetary environments.

129. Answer: C**Sol:**

Phytoplanktons, Explanation: Phytoplanktons are small floating photosynthetic unicellular plant. In the aquatic ecosystem phytoplankton are producers that fix solar energy by the process of photosynthesis.

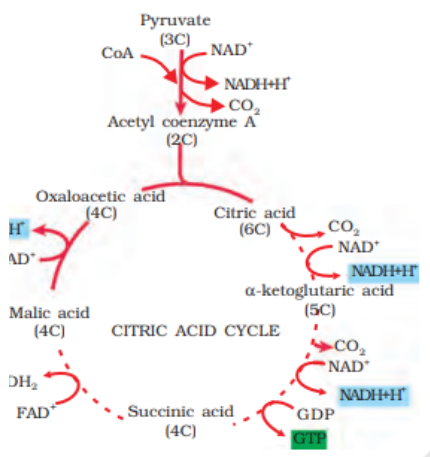
130. Answer: A**Sol:**

Amino acids: pyruvic acid; Fatty acids: acetyl CoA; Glycerol: dihydroxyacetone
_____phosphate. _____

_____Interrelationship among metabolic pathways showing respiration-mediated
breakdown of different organic molecules to CO₂ and H₂O. _____

131. Answer: D**Sol:**

The **TCA cycle** starts with the condensation of acetyl group with oxaloacetic acid (OAA) and water to yield citric acid

**132. Answer: C****Sol:**

Class XI NCERT Page No. 247, 248

133. Answer: C**Sol:**

Class 11th NCERT Page No. 34

134. Answer: A**Sol:**

Among all the statements only incorrect option is "1".

In humans, a total of 23 pairs of chromosomes are present. Out of the 23 pairs, 22 pairs are the same in both (females and males).

Only 1 pair (Sex chromosome) is different.

In Males, the XY chromosome is present and In Females, the XX chromosome is present.

Hence, the correct option is "1" - Humans contain 23 pairs of autosomes.

135. Answer: D**Sol:**

The urea cycle or ornithine cycle converts excess ammonia into urea in the mitochondria of liver cells. The urea forms, then enters the blood stream, is filtered by the kidneys and is ultimately excreted in the urine. Carbamoyl phosphate synthetase generates carbamoyl phosphate for both this pathway and the urea cycle. In mammals, two distinct carbamoyl phosphate synthetase isozymes are present. The mitochondrial enzyme uses NH_4^+ as the nitrogen source, as is appropriate for its role in the urea cycle.

The intestines are a long, continuous tube running from the stomach to the anus. Most absorption of nutrients and water happen in the intestines. The intestines include the small intestine, large intestine, and rectum. The small intestine (small bowel) is about 20 feet long and about an inch in diameter.

The spleen is like a security guard for the body, letting healthy blood cells pass through it and stopping unhealthy ones in their tracks. The spleen recognises old, or damaged red blood cells and removes them from your body by breaking them down and saving any useful components, such as iron, in the process.

The kidneys are a pair of bean-shaped organs on either side of your spine, below your ribs and behind your belly. Each kidney is about 4 or 5 inches long, roughly the size of a large fist. The kidneys' job is to filter your blood.

136. Answer: C**Sol:**

NCERT 11th Page No.112, 113

137. Answer: B**Sol:**

Lamarckism is best known for its 'use and disuse theory' and theory related to 'inheritance of acquired characters'. According to Lamarck, continuous use of certain organs provides strength and development of such organs over generations. 'Inheritance of acquired character' says that these modified characteristics pass down through generations and give rise to completely new characteristics. One can explain giraffes' long necks by Lamarckism. According to this theory, initially, all giraffes had short necks. But they tried to get leaves from higher branches of the trees. They used more and more their necks which as a result got modified to the long necks in giraffes.

138. Answer: B**Sol:**

Cuscuta, Orobanche, and Albugo are all genera of parasitic plants. In an ecosystem, parasites are primary consumers that feed on a small portion of other living organisms.

139. Answer: B**Sol:**

Class 11th NCERT Page No. 34

140. Answer: C**Sol:**

In polygenic inheritance, a particular trait is controlled by 3 different genes. The given problem is of polygenic inheritance.

In this, phenotypic ratio is 1:6:15:20:15:6:1 instead of 27:9:9:9:3:3:3:1 in F₂ generation.

In the given example, the genotype of parents is AaBbCc and AaBbCc.

They will produce gametes ABC, ABc, Abc, abc, aBC, aBc, abC, AbC.

The phenotypic ratio will be 1:6:15:20:15:6:1.

Therefore, the value of x will be 6.

141. Answer: A**Sol:**

The **primary function of sweat glands** is to keep the core body temperature at approximately 37°C by releasing **sweat** in a hot environment or during physical activity. **Sweat glands** are innervated by neurons, so the process of **sweating** is controlled by the central nervous system. Evaporation of **sweat** requires a lot of heat. Thus, evaporation of **sweat** brings down the temperature.

Excretion is a process in which metabolic waste is eliminated from an organism. In vertebrates this is primarily carried out by the lungs, kidneys, and skin. This is in contrast with secretion, where the substance may have specific tasks after leaving the cell.

Secretion, is production and release of a useful substance by a gland or cell; also, the substance produced. Hence, the correct answer is thermoregulation.

142. Answer: C**Sol:**

Wuchereria, the filarial worms cause a slowly developing chronic inflammation of the organs in which they live for many years, usually the lymphatic vessels of the lower limbs and the disease is called elephantiasis or filariasis. The genital organs are also often affected, resulting in gross deformities.

143. Answer: B**Sol:**

The energy trapped by the producer, is then passed on to a consumer or the organism that ultimately dies.

Death of organism is the beginning of the detritus food chain/web. This chain begins with the dead organic matter. This consists of decomposers that are heterotrophs and these organisms derive their energy need from the dead organic matter which is also known as detritus.

Hence, the correct answer is option "B" - DFC.

144. Answer: D**Sol:**

a, b, c and d

145. Answer: C

146. Answer: C

Sol:

18 : 6 : 6 : 2 : 9 : 3 : 3 : 1 : 9 : 3 : 3 : 1

147. Answer: B

Sol:

Both (A) and (R) are true but (R) is not the correct explanation of (A).

148. Answer: D

Sol:

Arthur George Tansley coined the term 'ecosystem' in 1935 to describe the interactions between organisms and with their environment.

149. Answer: C

Sol:

11th NCERT, PAGE NO.- 248, 249, 251

150. Answer: C

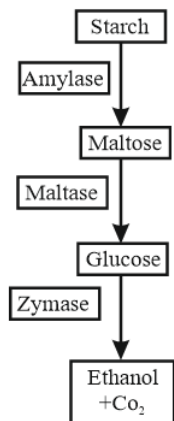
Sol:

A	B	C	D	E
IV	V	I	III	II

151. Answer: C

Sol:

Yeast (*Saccharomyces*) produces enzymes amylase, maltase and zymase. Amylase breaks down starch into maltose; Maltase converts maltose into glucose; glucose is converted by zymase to ethanol and CO₂



152. Answer: D

Sol:

The increase in the traits of hybrid strength due to crossing over is called hybrid vigor or heterosis. Hybrid vigor is directly proportional to the strength of heterozygosity.

153. Answer: D**Sol:**

AIDS is caused by the Human Immunodeficiency Virus (HIV), a member of a group of viruses called a retrovirus, which has an **envelope enclosing the RNA genome**. Transmission of HIV-infection generally occurs by-

- (a) Sexual contact with infected person.
- (b) By transfusion of contaminated blood and blood products.
- (c) By sharing infected needles as in the case of intravenous drug abusers.
- (d) From infected mother to her child through placenta.

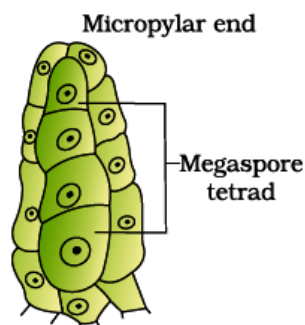
Hence correct option is "4"- An enveloped RNA genome containing retrovirus.

154. Answer: A**Sol:**

Class 12th NCERT Page No. 265

155. Answer: A**Sol:**

Megaspore mother cell undergoes meiosis to form four haploid megaspores which are arranged in a linear tetrad. Out of these four megaspores, only one remains functional that develops into embryo sac or the female gametophyte and the rest three degenerate. The megaspore that remains functional can either be micropylar or chalazal depending upon the species.

**156. Answer: D****Sol:**

Transduction is the process by which a virus transfers genetic material from one bacterium to another. An example is the viral transfer of DNA from one bacterium to another, which is an example of horizontal gene transfer.

DNA replication is the biological process of producing two identical replicas of DNA from one original DNA molecule.

Translation is the process of translating the sequence of a messenger RNA (mRNA) molecule into a sequence of amino acids during protein synthesis.

Transcription is the process of making an RNA copy of a gene sequence.

157. Answer: D**Sol:**

Primary metabolites are those that are formed during the growth phase and supports in the overall development of cells. E.g., Carbohydrates, vitamins, proteins etc.

Secondary metabolites are those which are the end products of primary metabolites and are required for ecological activities of cells. E.g., alkaloids, flavonoids, rubber, essential oils, antibiotics, coloured pigments, scents, gums, spices. These all are secondary metabolites.

158. Answer: C**Sol:**

Class 12th NCERT Page No. 262

159. Answer: A**Sol:**

$$1.5 \times 10^6$$

160. Answer: B**Sol:**

The **heterologous** host is one that **expresses** a product that is not **expressed** by the host but rather by **another host product**.

A **particular protein** produced by **yeast** can be **expressed** by **bacteria**. So, bacteria serve as a **heterologous** host. And the **protein-encoding gene** in the heterologous host is known as a **recombinant protein**.

161. Answer: C**Sol:**

Plasmolysis is the characteristic feature of living walled cells all living walled cells plasmolysis when kept in a hypertonic solution Pickles. Meat and fish are preserved by salting similarly; jams and jellies are preserved by sweetening with sugars Salting and sweetening create hypertonic condition in which the fungi and bacteria get killed by plasmolysis.

162. Answer: A**Sol:**

For some bryophytes and pteridophytes, their distribution is limited because of the need of water for the transport of male gametes and for the purpose of fertilisation.

In bryophytes and pteridophytes, transport of male gametes requires water. The male gametes, produced by reproductive structures called antheridia, are free-swimming sperm cells that need water to transport them to the female gametes, which are enclosed within structures called archegonia.

So both a and r correct but r is not correct explanation of a .

163. Answer: B**Sol:**

Carl Woese came up with the theory of life based on his discovery that the genes encoding ribosomal RNA are ancient and distributed over all lineages of life with little or no gene transfer. Therefore, rRN A are commonly recommended as molecular clocks to the phylogeny.

164. Answer: A**Sol:**

In general, a vector has one or few recognition sites to facilitate gene cloning.

But if more than one recognition site is present in the vector, this makes gene cloning complicated as this will create several fragments to disturb the whole process..

165. Answer: A**Sol:**

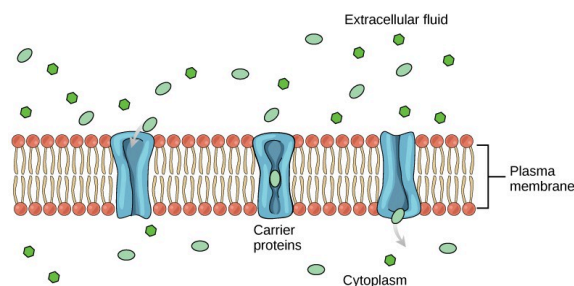
Primary cell wall is capable of growth, which gradually diminishes as the cell matures. The primary cell wall encloses the secondary cell wall. The secondary cell wall is a structure found in many plant cells, located between the primary cell wall and the plasma membrane.

166. Answer: A**Sol:**

Nucellus , microspore mother cells (MMC), and megaspore mother cells are part of sporophyte so these are diploid cells and their ploidy is $2n$ while female gametophytes are part of gametophyte and ploidy is n . Female gametophyte of angiosperms is represented by the embryo sac. Angiosperms or flowering plants are characterized by the process of double fertilization. It involves the fusion of one male gamete (n) with egg (n) resulting in the formation of a diploid zygote ($2n$). The other male gamete (n) fuses with a secondary nucleus ($2n$) to form a triploid endosperm ($3n$) respectively.

167. Answer: A**Sol:**

The integral proteins involved in facilitated transport are collectively referred to as transport proteins; they function as either channels for the material or carriers. In both cases, they are transmembrane proteins. They may cross the plasma membrane with the aid of channel proteins.

**168. Answer: D****Sol:**

Amino acyl - tRNA synthetase enzyme / t-RNA ligase helps in joining the amino acids to their corresponding tRNA.

This enzyme is associated with the D-loop of t-RNA.

Hence, the correct option is the "4" - D loop of tRNA.

169. Answer: A**Sol:**

On addition of chilled ethanol, purified DNA precipitates out. It can be seen as collection of fine threads in the suspension which can be removed by spooling.

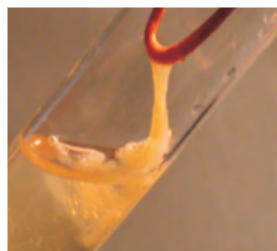


Fig:—DNA that separates out can be removed by spooling

Elution is the **first step** in **gel electrophoresis**. In this process, a sample is **extracted** from a sample by washing it with a **solvent so** that it can be **read or studied easily**.

Agarose gel electrophoresis is performed to **separate the DNA fragments of varying lengths**. as the shorter DNA fragments will move faster as compared to the larger DNA fragments.

The **polymerase chain reaction** is a process that is used for the **amplification of DNA**.

170. Answer: B**Sol:**

11th New NCERT PAGE NO. 74

171. Answer: B**Sol:**

A bioreactor provides the optimal conditions for achieving the desired product by providing optimum growth conditions (temperature, pH, substrate, salts, vitamins, oxygen).

The most commonly used bioreactors are of stirring type

A stirred-tank reactor is usually cylindrical or with a curved base to facilitate the mixing of the reactor contents. The stirrer facilitates even mixing and oxygen availability throughout the bioreactor. Alternatively air can be bubbled through the reactor.

(a) Sample stirred - tank bioreactor

(b) Sparged stirred - tank bioreactor through which sterile air bubbles are sparged

172. Answer: C**Sol:**

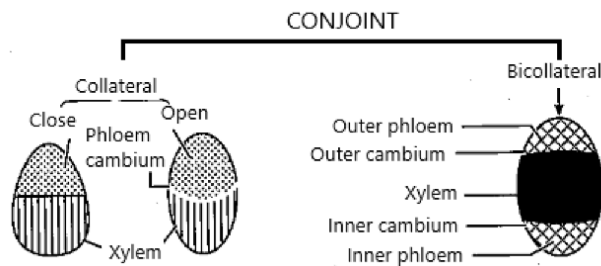
During Meiosis the splitting of centromere occurs at Anaphase - II

173. Answer: A**Sol:**

In conjoint vascular bundle xylem and phloem are present on the same radius. These are of two types–

1. Conjoint collateral - In this type of vascular bundle xylem and phloem are present on the same radius and phloem present towards the periphery.

2. Conjoint bicollateral and Open Vascular bundle - There are two patches of phloem, one on each side of xylem, are found. There are two strips of cambium (outer and inner), one on each side of xylem, are found. Such type of vascular bundles are known as conjoint, bicollateral and open vascular bundle. Only outer cambium is functional.

**174. Answer: C****Sol:**

RNAi takes place in all eukaryotic organisms as a method of cellular defense. This method involves silencing of a specific mRNA due to a complementary dsRNA molecule that binds to and prevents translation of the mRNA (silencing). The source of this complementary RNA could be from an infection by viruses having RNA genomes or mobile genetic elements (transposons) that replicate via an RNA intermediate.

12 NCERT PAGE 209

175. Answer: D**Sol:**

Interzonal fibers appear soon after splitting of centromere in Anaphase

176. Answer: A**Sol:**

Proinsulin is a single polypeptide chain composed of the B and A subunits of insulin joined by the C-peptide region. Proinsulin is converted to insulin during the maturation of secretory vesicles.

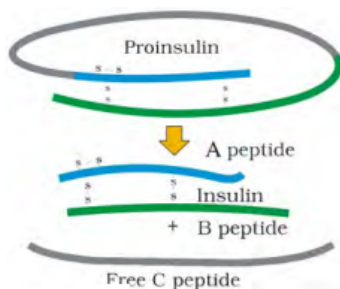


Figure: Maturation of pro-insulin into insulin

177. Answer: A**Sol:**

G₁ Phase is the first phase out of the four phases (G₁, S, G₂, M) of the cell cycle. It is a part of the interphase, where the cells synthesize mRNA and proteins in preparation for subsequent steps leading to cell division.

178. Answer: B**Sol:**

A transgenic animal is defined as an animal that has foreign DNA (genes) introduced into its genome. In the case of transgenic animals, this foreign DNA is typically introduced by injecting DNA into the nucleus of a fertilized egg (zygote) at the earliest stages of development. This injection ensures that the foreign DNA integrates into the genome of the developing animal, which results in the foreign DNA being present in all the cells of the resulting animal as it grows and develops.

179. Answer: A**Sol:**

5-10% of the total cell cycle

180. Answer: D**Sol:**

The first clinical gene therapy was given in 1990 to a 4-year old girl with adenosine deaminase (ADA) deficiency. This enzyme is crucial for the immune system to function.

ELISA is based on the principle of antigen-antibody interaction. Infection by pathogen can be detected by the presence of antigens (proteins, glycoproteins, etc.) or by detecting the antibodies synthesised against the pathogen.

YOUR SUCCESS STARTS HERE



ADMISSION OPEN (JEE/NEET)

MOTION

PRE-ENGINEERING
JEE (Main+Advanced)

PRE-MEDICAL
NEET

Olympiads (Class 6th to 10th)
Boards

CORPORATE OFFICE

"Motion Education" 394, Rajeev Gandhi Nagar, Kota 324005 (Raj.)

Toll Free : 18002121799 | www.motion.ac.in | Mail : info@motion.ac.in

**MOTION
LEARNING APP**



Scan Code for Demo Class